# BEST AVAILABLE COPY

# LUMINESCENT ELEMENT AND DISPLAY

Patent number:

WO0245466

Publication date:

2002-06-06

Inventor:

KAMATANI JUN (JP); OKADA SHINJIRO (JP);

TSUBOYAMA AKIRÁ (JP); TAKIGUCHI TÁKAO (JP);

MIURA SEISHI (JP); NOGUCHI KOJI (JP); MORIYAMA

TAKASHI (JP); FURUGORI MANABU (JP)

Applicant: CANON KK (JP); KAMATANI JUN (JP); OKADA

SHINJIRO (JP); TSUBOYAMA AKIRA (JP); TAKIGUCHI TAKAO (JP); MIURA SEISHI (JP); NOGUCHI KOJI (JP);

MORIYAMA TAKASHI (JP); FURUGORI MANABU (JP)

Classification:

- international:

C07F15/00; C09K11/06; H01L51/30; H01L51/50;

C07F15/00; C09K11/06; H01L51/05; H01L51/50; (IPC1-

7): H05B33/14; C07F15/00; C07F19/00; C09K11/06

- european:

C07F15/00N3B; C07F15/00N5B; C07F15/00N6B;

C07F15/00N7B; C09K11/06; H01L51/30M6;

H01L51/30M6B

Application number: WO2001JP10477 20011130

Priority number(s): JP20000364650 20001130; JP20010064203 20010308

#### Also published as:

US6953628 (B2)

US2005208335 (A1) US2003059646 (A1)

CN1478372 (A)

#### Cited documents:



US2001019782

XP001002103

XP002908595

Report a data error here

# Abstract of WO0245466

A luminescent element having a cathode, an anode and, arranged between them, one or a plurality of layers of organic thin films, characterized in that at least one of the layers is a light emitting layer which comprises a luminescent molecule of a metal coordination compound having a basic structure represented by the following general formula (1) and having a substituent on at least one of cyclic groups A and B as a guest in a host material at an concentration which is 8 wt % or greater and is greater than a concentration at which a luminescent molecule of a compound having a structure analogous to the above and free of the substituent exhibits the maximum luminous efficiency. The luminescent element is less susceptible to extinction by concentration even when used at a high concentration in a host material and thus exhibits high efficiency. (1)

#### (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

#### (43) 国際公開日 2002年6月6日 (06.06.2002)

**PCT** 

## (10) 国際公開番号 WO 02/45466 A1

(51) 国際特許分類7:

H05B 33/14, C09K

11/06, C07F 15/00, 19/00

(21) 国際出願番号:

PCT/JP01/10477

(22) 国際出願日:

2001年11月30日(30.11.2001)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ: 特願2000-364650

> 2000年11月30日(30.11.2000) JP

特願2001-64203 2001年3月8日(08.03.2001) (71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): キヤノ ン株式会社 (CANON KABUSHIKI KAISHA) [JP/JP]: 〒146-8501 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 Tokyo (JP).

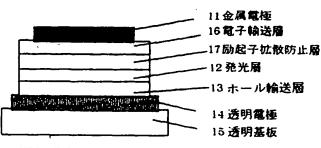
(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 鎌谷 (KAMATANI, Jun) [JP/JP]; 〒215-0011 神奈川県川 崎市麻生区百合丘3-26-4 Kanagawa (JP). 岡田伸二 郎 (OKADA, Shinjiro) [JP/JP]; 〒259-1141 神奈川 県伊勢原市上粕屋2639-3 Kanagawa (JP). 坪山 明 (TSUBOYAMA, Akira) [JP/JP]; 〒229-0011 神奈川 県相模原市大野台6-5-4-104 Kanagawa (JP). 滝口隆 雄 (TAKIGUCHI, Takao) [JP/JP]; 〒157-0064 東京都 世田谷区給田1-10-2 Tokyo (JP). 三浦聖志 (MIURA, Seishi) [JP/JP]; 〒229-0015 神奈川県相模原市下溝

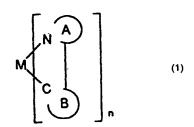
[続葉有]

(54) Title: LUMINESCENT ELEMENT AND DISPLAY

(54) 発明の名称: 発光素子及び表示装置



- 11...METAL ELECTRODE
- 12...LUMINESCENT LAYER
- 13...HOLETRANSFER LAYER
- 14...TRANSPARENT ELECTRODE
- 15...TRANSPARENT SUBSTRATE
- 16...ELECTRON TRANSFER LAYER
- 17...LAYER FOR PREVENTING DIFFUSION OF EXCITION



(57) Abstract: A luminescent element having a cathode, an anode and, arranged between them, one or a plurality of layers of organic thin films, characterized in that at least one of the layers is a light emitting layer which comprises a luminescent molecule of a metal coordination compound having a basic structure represented by the following general formula (1) and having a substituent on at least one of cyclic groups A and B as a guest in a host material at an concentration which is 8 wt % or greater and is greater than a concentration at which a luminescent molecule of a compound having a structure analogous to the above and free of the substituent exhibits the maximum luminous efficiency. The luminescent element is less susceptible to extinction by concentration even when used at a high concentration in a host material and thus exhibits high efficiency. (1)

WO 02/45466 A1

327-16 Kanagawa (JP). 野口幸治 (NOGUCHI, Koji) [JP/JP]; 〒228-0814 神奈川県相模原市南台5-10-19 Kanagawa (JP). 森山孝志 (MORIYAMA, Takashi) [JP/JP]; 〒215-0005 神奈川県川崎市麻生区千代ヶ丘4-2-31-B-202 Kanagawa (JP). 古郡 学 (FURUGORI, Manabu) [JP/JP]; 〒243-0004 神奈川県厚木市水引2-6-29 キヤノン寮 Kanagawa (JP).

- (74) 代理人: 弁理士 猿渡章雄(ENDO, Yukio); 〒105-0001 東京都港区虎ノ門3丁目7番7号 長谷川ビル4階 東晃 国際特許事務所 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ,

PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.

(84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

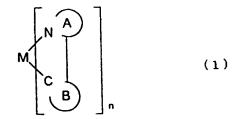
#### 添付公開書類:

#### — 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

#### (57) 要約:

陰極と陽極の間に一層または複数層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも一層が発光層であり、発光層に下記一般式(1)に示す基本構造を示し且つ環状基AおよびBの少なくとも一方に置換基を有する金属配位化合物からなる発光分子を、ゲストとしてホスト材料中に、対応する置換基を有していない同様の構造の発光分子を用いた場合の最大発光効率を示す濃度より高い8重量%以上の濃度で配合して発光層を形成する。これにより、発光層にホスト材料に対して高濃度で発光分子を用いても濃度消光を起こしにくい効率の高い発光素子を提供する。



WO 02/45466

1

PCT/JP01/10477

#### 明細書

#### 発光素子及び表示装置

## 5 [技術分野]

10

15

20

25

本発明は、平面光源や平面状ディスプレイ等に使用される有機薄膜発 光素子に関する。

有機化合物を用いた発光素子に関するものであり、さらに詳しくは、 高濃度で用いても濃度消光を起こしにくい金属配位化合物の発光材料を 発光層に含む効率の高い発光素子に関するものである。

#### [背景技術]

有機発光素子は、古くはアントラセン蒸着膜に電圧を印加して発光させた例(Thin Solid Films, 94(1982) 171)等がある。しかし近年、無機発光素子に比べて大面積化が容易であることや、各種新材料の開発によって所望の発色が得られることや、また低電圧で駆動可能であるなどの利点により、さらに高速応答性や高効率の発光素子として、材料開発を含めて、デバイス化のための応用研究が精力的に行われている。

例えば、Macromol. Symp. 125, 1~48 (1997) に詳述されているように、一般に有機EL素子は透明基板上に形成された、上下2層の電極と、この間に発光層を含む有機物層が形成された構成を持つ。その基本的な構成を図1(a)および(b)に示した。

図1に示すように、一般に有機EL素子は透明基板15上に透明電極 14と金属電極11の間に複数層の有機膜層から構成される。

図1(a)の素子では、有機層が発光層12とホール輸送層13からなる。透明電極14としては、仕事関数が大きなITOなどが用いられ、 透明電極14からホール輸送層13への良好なホール注入特性を持たせ WO 02/45466 PCT/JP01/10477

ている。金属電極11としては、アルミニウム、マグネシウムあるいは それらを用いた合金などの仕事関数の小さな金属材料を用い有機層への 良好な電子注入性を持たせる。これら電極には、50~200 n m の膜 厚が用いられる。

2

5 発光層12には、電子輸送性と発光特性を有するアルミニウムキノリ ノール錯体など(代表例は、以下に示すAlq3)が用いられる。また、 ホール輸送層13には例えばビフェニルジアミン誘導体(代表例は、以 下に示すα-NPD)など電子供与性を有する材料が用いられる。

以上の構成した素子は整流性を示し、金属電極11を陰極に透明電極 10 14を陽極になるように電界を印加すると、金属電極11から電子が発 光層12に注入され、透明電極15からはホールが注入される。

注入されたホールと電子は発光層12内で再結合により励起子が生じ発光する。この時ホール輸送層13は電子のブロッキング層の役割を果たし、発光層12/ホール輸送層13界面の再結合効率が上がり、発光効率が上がる。

さらに、図1(b)では、図1(a)の金属電極11と発光層12の間に、電子輸送層16が設けられている。発光と電子・ホール輸送を分離して、より効果的なキャリアブロッキング構成にすることで、効率的な発光を行うことができる。電子輸送層16に、例えば、オキサジアゾール誘導体などの電子輸送材料を用いることができる。

これまで、一般に有機EL素子に用いられている発光は、発光過程で、 励起状態として励起1重項状態と3重項状態を用いるものが知られており、前者から基底状態への遷移は蛍光と呼ばれ、後者からの遷移は燐光 と呼ばれており、これらの状態にある物質を、それぞれ1重項励起子、

25 3 重項励起子と呼ぶ。

15

20

これまで検討されてきた有機発光素子は、その多くが励起1重項状態

10

15

20

から基底状態に遷移するときの蛍光が利用されている。一方最近、三重 項励起子を経由した燐光発光を利用する素子の検討がなされている。発 表されている代表的な文献はとしては、

文献1:Improved energy transfer in electrophosphorescent device (D. F. O'Brienら、Applied Physics Letters Vol 74, No3 p422 (1999))、

文献2:Very high-efficiency green organic light-emitting devices basd on electrophosphorescence (M. A. Baldob, Applied Physics Letters Vol 75, Nol p4 (1999))である。

これらの文献では、図1 (c) に示すように有機層が4層の構成が主に用いられている。それは、陽極側からホール輸送層13、発光層12、励起子拡散防止層17、電子輸送層16からなる。用いられている材料は、以下に示すキャリア輸送材料とりん光発光性材料である。各材料の略称は以下の通りである。

Alq3:アルミニウムーキノリノール錯体

α-NPD: N4, N4'-Di-naphthalene-1-yl
-N4, N4'-diphenyl-biphenyl-4, 4'-d
i amine

CBP: 4, 4'-N, N'-dicarbazole-biphen yl

BCP: 2, 9-d imethy l-4, 7-d ipheny l-1,

25 10-phenanthroline

PtOEP:白金ーオクタエチルポルフィリン錯体

Ir (ppy) 3: イリジウムーフェニルピリミジン錯体

Alq3

$$\alpha$$
 -NPD

 $\alpha$  -NPD

 $\alpha$  -NPD

 $\alpha$  -NPD

 $\alpha$  -NPD

 $\alpha$  -NPD

 $\alpha$  -NPD

文献1、2ともに、高効率が得られた素子には図1 (c)の構成で、 ホール輸送層13にα-NPD、電子輸送層16にAlq3、励起子拡 散防止層17にBCP、発光層12にCBPをホスト材料として、これ に燐光発光性材料である白金-オクタエチルポルフィリン錯体 (PtO

10

EP)、またはイリジウムーフェニルピリミジン錯体 (Ir (ppy)) か6%程度の濃度で分散混入した材料が用いられている。

現在燐光性発光材料が特に注目される理由は、以下の理由で原理的に高発光効率が期待できるからである。すなわち、キャリア再結合により生成される励起子は1重項励起子と3重項励起子からなり、その確率は1:3である。これまでの有機EL素子は、蛍光発光を利用していたが、原理的にその発光収率は生成された励起子数に対して、25%でありこれが上限であった。しかし3重項励起子から発生する燐光を用いれば、原理的に少なくとも3倍の収率が期待され、さらにエネルギー的に高い1重項から3重項への項間交差による転移を考え合わせると、原理的には4倍の100%の発光収率が期待できる。

しかし上記燐光発光を用いた有機発光素子は、一般に蛍光発光型の素子と同様に、発光効率の劣化と素子安定性に関してさらなる改良が求められている。

15 この劣化原因の詳細は不明であるが、本発明者らは燐光発光のメカニ ズムを踏まえて以下のように考えている。

有機発光層が、キャリア輸送性のホスト材料と燐光発光性のゲストからなる場合、3重項励起子から燐光発光にいたる主な過程は、以下のいくつかの過程からなる。

- 20 1. 発光層内での電子・ホールの輸送
  - 2. ホストの励起子生成
  - 3. ホスト分子間の励起エネルギー伝達
  - 4. ホストからゲストへの励起エネルギー移動
  - 5. ゲストの3重項励起子生成
- 25 6. ゲストの3重項励起子から基底状態遷移と燐光発光 それぞれの過程における所望のエネルギー移動や発光は、さまざまな

10

15

20

25

エネルギー失活過程との競争反応である。

特に燐光発光物質に於いては、一般に前記3重項励起子の寿命が1重項励起子の寿命より3桁以上長く、エネルギーの高い励起状態に保持される時間が長いために、周辺物質との反応や、励起子同士での多量体形成などによって、失活過程が起こる確立が多くなり、ひいては物質の変化をきたし、寿命劣化につながり易いと本発明者らは考えている。

有機発光素子の発光効率を高めるためには、発光中心材料そのものの 発光量子収率を大きくすることは言うまでもないが、発光層中の発光材 料の濃度を高めることも素子の発光強度を高める上で重要な因子である。

しかし発光層中の発光材料の濃度が低い場合(重量比数%以下)には、その濃度に比例して発光強度が上昇するが、一般に数%から7%以上になると、この比例関係からずれ、逆に発光強度が低下し、効率が悪化する現象がある。この現象は、特開平05-078655 号や特開平05-320633 号公報などにも開示されている。これは濃度消光または濃度失括として知られている現象である。

実際、Ir (ppy)<sub>3</sub>の場合、CBPをホスト材料として、6-7%程度の濃度が最も発光効率がよく、6-7%以上の濃度では発光効率は低下し、12%濃度では効率は約半分、100%濃度では10分の1以下になる。(参考文献: Applied Physics letters 4, vol75, 1999)

この原因として、燐光発光物質に於いては、一般に前記3重項励起子の寿命が1重項励起子の寿命より3桁以上長いために、発光待ち状態である3重項励起状態に存在する分子が多くなる。この時、3重項励起子同士が相互作用してエネルギーを失う熱失活が起こり易い。これを3重項-3重項消滅と呼び、特に高電流密度時に発光効率が低下すると言う問題に関係している。またエネルギーの高い励起状態に保持される時間が長いために、周辺物質との反応や、励起子同士での多量体形成などに

20

よって、失活過程が起こる確率が多くなり、ひいては物質の変化をきた し、寿命劣化に影響するとも考えられる。

#### [発明の開示]

本発明の目的は、上記濃度消光の現象の発生を抑えることによって、 発光材料をより高濃度で用いる環境を提供することで、有機発光素子の 発光強度をより高くすることにある。

より詳しくは、本発明は、金属配位化合物の発光材料に置換基を導入することにより、発光層のホスト材料に対して高濃度で用いても濃度消光を起こしにくい材料を提供することを目的とする。

10 本発明のより特定の目的は、濃度消光を克服して、発光強度の大きな 有機発光素子を提供することであり、陰極と陽極の間に一層または複数 層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも一層が発光 層であり、下記一般式(1)に示す置換基を有する発光分子を発光層に 重量濃度8%以上の濃度で用いることを特徴とする有機発光素子を提供 するものである。

$$ML_{n}L'_{n}$$
 (1)

[式中MはIr, Pt, RhまたはPdの金属原子であり、Lおよび L'は互いに異なる二座配位子を示す。mは1または2または3であり、nは0または1または2である。ただし、m+nは2または3である。部分構造ML。は下記一般式(2)で示され、部分構造ML1。は下記一般式(3),(4)または(5)で示される。

$$\begin{bmatrix}
A \\
C \\
N \\
B
\end{bmatrix}$$

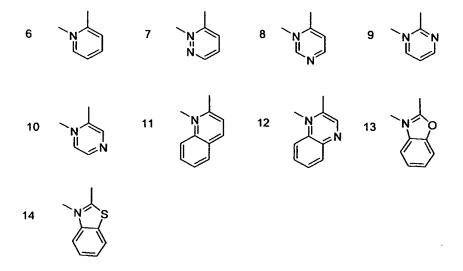
$$\begin{bmatrix}
A \\
C \\
C
\end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix}
A \\$$

10

15

NとCは、窒素および炭素原子であり、環状基AおよびA'はそれぞれ炭素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基であり、環状基B,BおよびB''は下記一般式(6) $\sim$ (14)で表される環状基の窒素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基である。



別の観点に従えば、本発明の有機発光素子は、陰極と陽極の間に一層 または複数層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも 一層が発光層であり、置換基を有していない同様の構造の発光分子を用 いた場合の最大発光効率よりも高い濃度で発光層に用いた際に最大発光 効率を示す一般式(1)に示す置換基を有する発光分子を発光層に用い ることを特徴とする。

より詳しくは、陰極と陽極の間に一層または複数層の有機薄膜より構成される発光素子において、少なくとも一層が発光層であり、発光層に上記一般式(1)に示す置換基を有し環状基のうち少なくとも一つ以上は置換基を有している基が存在する発光分子を、置換基を有していない

同様の構造の発光分子を用いた場合の最大発光効率を示す濃度より、高い濃度で用いることが好ましい。

## [図面の簡単な説明]

図1は、本発明の発光素子の一例を示す図である。

5 図2は、実施例28の単純マトリクス型有機EL素子を示す図である。 図3は、実施例28の駆動信号を示す図である。

図4は、EL素子と駆動手段を備えたパネルの構成の一例を模式的に示した図である。

図5は、画素回路の一例を示す図である。

10 図6は、TFT基板の断面構造の一例を示した模式図である。

[発明を実施するための最良の形態]

本発明の基本的な素子構成は、図1 (a)、(b) および (c) に示す ものと同様である。

すなわち、図1に示したように、一般に有機EL素子は、透明基板15上に、50~200nmの膜厚を持つ透明電極14と、複数層の有機膜層と、及びこれを挟持するように厚さが10~500nmの金属電極11が形成される。

図1(a)には、有機層が発光層12とホール輸送層13からなる例を示す。透明電極14としては、仕事関数が大きなITOなどが用いられ、透明電極14からホール輸送層13へホール注入しやすくしている。金属電極11には、アルミニウム、マグネシウムあるいはそれらを用いた合金など、仕事関数の小さな金属材料を用い、有機層への電子注入をしやすくしている。

発光層12には、本発明の化合物を用いているが、ホール輸送層13 25 には、例えばトリフェニルジアミン誘導体、代表例としては前記α-N PDなど、電子供与性を有する材料も適宜用いることができる。

10

15

20

25

以上の構成した素子は電気的整流性を示し、金属電極11を陰極に、透明電極14を陽極になるように電界を印加すると、金属電極11から電子が発光層12に注入され、透明電極15からはホールが注入される。注入されたホールと電子は、発光層12内で再結合して励起子が生じ、発光する。この時ホール輸送層13は、電子のブロッキング層の役割を果たし、発光層12とホール輸送層13の間の界面における再結合効率が上がり、発光効率が上がる。

さらに図1(b)の素子では、図1(a)の金属電極11と発光層12の間に、電子輸送層16が設けられている。発光機能と、電子及びホール輸送機能とを分離して、より効果的なキャリアブロッキング構成にすることで、発光効率を上げている。電子輸送層16としては、例えばオキサジアゾール誘導体などを用いることができる。

また図1 (c)に示すように、陽極である透明電極14側から、ホール輸送層13、発光層12、励起子拡散防止層17、電子輸送層16、及び金属電極11からなる4層構成とすることも望ましい形態である。

一般に各有機膜層12、13、16および17はそれぞれ200nm 以下の厚さで形成され、特に発光層12は、5~200nmの厚さで形成される。

本発明者らは、発光中心材料として、置換環状基を含む前記一般式(1)で示される金属配位化合物を用いることにより、高効率発光で、さらに、分子間相互作用が抑制され、従来の濃度に対して高濃度でも濃度消光を起こしにくくなることを知見した。

また、この濃度消光の抑制は金属配位化合物が有する置換基に由来する効果であるが、この置換基は配位子の配位数によらず最低一つの配位子に置換基を有していることによって濃度消光を起こしにくくなることを見いだした。

15

20

25

特にこれによって従来の燐光発光型有機EL素子において、発光層中の発光材料が占める濃度を8%以上の高濃度とすることが可能になり、もって発光輝度の高い有機EL素子を提供できた。

本発明に用いた金属配位化合物は、りん光性発光をするものであり、 最低励起状態が、3重項状態のMLCT\* (Metal-to-Lig and Charge Transfer) または $\pi-\pi$ \*励起状態で あると考えられる。これらの状態から基底状態に遷移するときにりん光 発光が生じる。

一般にりん光寿命はMLCT\*の方がπ-π\*より短いと言われているが本発明による濃度消光を抑制する分子構造は、その最低励起状態がMLCT\*である場合にもπ-π\*である場合にも有効であり、いずれの場合においても、発光層中に高濃度でドーピングできる。

本発明の発光材料のりん光収率は、0.1から0.9と高い値が得られ、りん光寿命は $0.1\sim30\mu$ secと短寿命であった。ここで用いたりん光収率(すなわち、標準試料の量子収率 $\Phi$ (st)に対する目的試料の量子収率 $\Phi$ (sample)の比、即ち、相対量子収率)は、次式で求められる。

 $\Phi$  (sample)  $/\Phi$  (st) =[Sem (sample) / Iabs (sample) ]/[Sem (st) / Iabs (st) ]

Iabs (st):標準試料の励起する波長での吸収係数

Sem (st):同じ波長で励起した時の発光スペクトル面積強度

Iabs (sample):目的化合物の励起する波長での吸収係数

Sem (sample):同じ波長で励起した時の発光スペクトル面積強度 ここでいうりん光量子収率は Ir(ppy),を標準試料とし、その 量子収率を 1 とした相対量子収率として与えられる。

またここでいう発光(りん光)寿命は、以下の方法による測定値であ

る。

5

15

20

25

#### ≪寿命の測定方法≫

化合物をクロロホルムに溶かし、石英基板上に約0.1μmの厚みでスピンコートしたものを測定試料とする。これを浜松ホトニクス社製の発光寿命測定装置を用い、室温で励起波長337nmの窒素レーザー光をパルス照射し、励起パルスが終わった後の発光強度の減衰時間を測定する。

初期の発光強度をI<sub>0</sub>としたとき、 t 秒後の発光強度 I は、発光寿命 τ を用いて以下の式で定義される。

# $I = I_0 e \times p \quad (-t / \tau)$

すなわち、発光寿命  $\tau$  は、発光強度 I が初期値 I 。の 1 I e ( I I I 。 =  $e^{-1}$ 、 e は自然対数の底)に減衰するまでの時間を意味する。

りん光寿命が短いことは、EL素子にしたときに高発光効率化の条件となる。すなわち、りん光寿命が長いと、発光待ち状態の3重項励起状態の分子が多くなり、特に高電流密度時に発光効率が低下するという問題があった。本発明の材料は、高いりん光発光収率を有し、短りん光寿命をもつEL素子の発光材料に適した材料である。また、短かいりん光寿命が実現できるため、3重項にとどまる時間が短いために、エネルギーの高い状態にある時間が小さいので濃度消光が小さいことが想定される。実際の素子の通電試験においても、本発明の発光材料を用いると高い安定性をしめした。

りん光発光材料の場合、発光特性が、その分子環境に強く依存する。 蛍光発光素子の場合、発光材料の基本的性質はフォトルミネッセンスで 検討されるが、りん光発光の場合は周囲にあるホスト分子の極性の強さ、 温度、固体/液体に依存するので、フォトルミネッセンスの結果が、E L素子の発光特性を反映しない場合が多い。フォトルミネッセンスの結 果から一部の特性を除いてEL特性を見積もることは一般にできない。

本発明の配位子の環状構造にフッ素原子が1個または複数個含まれる場合には、エネルギーギャップの変化をきたし、結果的に発光波長を短波長または長波長側に変化させることが可能になる。これは、便宜的にMetalの電子軌道のHOMO/LUMOと配位子の電子軌道のHOMO/LUMOを別に考えられるとした場合、配位子のHOMO/LUMOのエネルギーが電気陰性度の大きいフッ素原子によって変化するため、金属のHOMOと配位子のLUMO間のエネルギーギャップが変化し、最低励起状態であるMLCT状態からの発光が短波長または長波長側に変化できる、と理解できる。従ってこれまでに、広い波長範囲(青から赤)に渡って高量子収率で高い安定性を持つ発光材料はなかったが、本発明の発光材料で実現することができ、かつ高効率で、広い波長範囲(青から赤)の発光に応じた発光材料を提供することができる。

5

10

15

20

25

さらに、素子にした場合に、フッ素原子が持つ大きな電気陰性度によって、分子間相互作用が抑制され、物理的には結晶化が抑制されるために膜質が均一化され、また物理的には二量化反応が抑制されて、エネルギー失括が抑制されるために発光効率が向上し、結果として電気特性の'向上、素子安定性の向上が図れることもわかった。

また、本発明の発光材料は、フッ素原子やポリフッ素、アルキル基が 置換基として配位子に複数ふくまれる場合には、その電気的効果により 隣接分子との電気的反発により、あるいは立体障害によって、発光分子 間の直接的な相互作用を抑制してエネルギー失括を防ぎ、濃度消光しに くくなっていると考えられる。

また素子作成に当たっては、置換基を持つ材料、特にフッ素置換基を 持つ発光材料は、真空蒸着法で成膜するときに、昇華温度が低下して蒸 着しやすくなりこの点でも効果が大きい。

10

15

20

25

かくして、以下の実施例に示すように、本発明の置換基を有する発光 材料を用いることにより、前述した濃度消光を減少させ、長時間安定し た発光が期待できる。また有機発光素子の実用使用温度であるマイナス 20度から60度の温度範囲にて、高い燐光発光収率を得ることができ る。さらに発光層のホスト材料に対して8重量%濃度以上に用いた場合、 もしくは置換基を有していない化合物と比較して高濃度において、濃度 消光を抑えることができ、発光特性においても優れた性能を有するEL 素子用の発光材料を提供できる。本発明の置換基を持つ発光材料の発光 層中の使用濃度は、8重量%以上、好ましくは10重量%以上であるが、 100%でも濃度消光しないで用いられる可能性も内在している。

ここで、発光特性とは最大発光効率に由来する特性であり、最大発光 効率は素子にした際に得られる最大発光輝度または輝度/電流の最大値、 または光束/電力消費量の最大値、または外部量子効率の最大値のいず れかによって表わされる。

本発明で示した高効率な発光素子は、省エネルギーや高輝度が必要な製品に応用が可能である。応用例としては表示装置・照明装置やプリンターの光源、液晶表示装置のバックライトなどが考えられる。表示装置としては、省エネルギーや高視認性・軽量なフラットパネルディスプレイが可能となる。また、プリンターの光源としては、現在広く用いられているレーザビームプリンタのレーザー光源部を、本発明の発光素子に置き換えることができる。独立にアドレスできる素子をアレイ上に配置し、感光ドラムに所望の露光を行うことで、画像形成する。本発明の素子を用いることで、装置体積を大幅に減少することができる。照明装置やバックライトに関しては、本発明による省エネルギー効果が期待できる。

ディスプレイへの応用では、アクティブマトリクス方式であるTFT

10

駆動回路を用いて駆動する方式が考えられ、本発明の発光材料を発光層 に用いた表示パネルを駆動することにより、良好な画質で、長時間表示 にも安定な表示が可能になる。

以下本発明に用いられる式(1)で示される金属配位化合物の具体的な構造式を下記表1に示す。但し、これらは、代表例を例示しただけで、本発明は、これに限定されるものではない。下記表1に使用しているPh $\sim$ P9は下記に示した部分構造を表しており、これら部分構造中の置換基 $R_1$ 、 $R_2$ 、…に関しては、式(1)中の環状基Aの置換基 $R_1$ 、 $R_2$  …に関してはA-R1、A-R2…と、また環状基Bの置換基 $R_5$ 、 $R_6$  … に関しては、B-R5、B-R6、…のように表1中に示してある。

P1 
$$R_8$$
  $R_7$   $R_6$   $R_7$   $R_6$   $R_7$   $R_8$   $R_7$   $R_8$   $R_7$   $R_8$   $R_7$   $R_8$   $R_8$   $R_7$   $R_8$   $R_8$   $R_7$   $R_8$   $R_8$   $R_7$   $R_8$   $R$ 

【表1-1】

§1`	וו												
No	М	_ m	n	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
	lr .	3	Ö	Ph	P1	СНЗ	Н	Н	Н	Н	H	H	Н
1 2	lr	3	ö	Ph	PI	H	СНЗ	Н	H	H	н	H	뀨
		3	- 6	Ph	PI	H	Н	СНЗ			H		
3	ŀ		-		PI				H	Н.		<u> </u>	Н
4	h	3	0	Ph		Н	Н	Н	CH3	Н	н	н	Н
5	lr	3	0	Ph	PI	C2H5	Н	Н	H	Н	н	Н	н
6	ŀr	3	0	Ph	P1	H	C2H5	Н	Н	H	н	Н	Н
1-7-1	lr	3	0	Ph	P1	н	н	C2H5	H	н	н	Н	Н
8	lr_	3	•	Ph	P1	H	H	Н	C2H5	н	н	н	н
9	lr_	3	0	Ph	P1	C3H7	H	Н	H	н	Н	H	Н
10	lr	_ 3	0	Ph	P1	Н	C3H7	H	Н	Н	н	н	Н
_11_	lr_	3	0	Ph	PI	В	н	C3H7	H	Н	Н	H	н
12	lr	3	0	Ph	PI	H	H	H	C3H7	Н	н	Н	н
13	lr	3	0	Ph	P1	C4H9	Н	н	н	Н	н	H	Н
14	lr	3	0	Ph	P1	Н	C4H9	н	Н	Н	н	Н	Н
15	lr	3	0	Ph	PI	Н	Н	C4H9	н	Н	н	н	н
16	lr	3	0	Ph	PI	Н	н	н	C4H9	Н	Н	н	H
17	lr	3	6	Ph	P1	C6H13	Н	н	H	Н	H	H	H
18	lr	3	ō	Ph	PI	_	C6H13	н	Н	Н	H	н	H
19	lr	3	ō	Ph	PI	Н	Н	C6H13	н	H	H	H	н
20	lr	3	ö	Ph	PI	H	<del>- ਮ</del>	H	C6H13	н	н	<del>- 11</del>	규
21		3	0	Ph	PI	C8H17	Ĥ	н	H				
22	lr L	3	0	Ph	PI	H H	C8H17	<del></del>	7	H	H	H	H
	lr									<u> </u>	H		
23	lr	3	0	Ph	P1	<u> </u>	Н	C8H17	Н	н	Н	Н	н
24	ir	3	0	Ph	P1	Н	Н	. н	C8H17	Н	Н	н	Н
25	lr	3	0	Ph	P1	C12H25	Н	Н	H	H	Н	н	H
26	ir	3	0	Ph	P1	Н	C12H25	Н	н	Н	Н	н	H
27	ŀr	3	0	Ph	PI	Н	н	C12H25	Н	Н	Н	Н	Н
28	ŀ	3	0	Ph	P1	н	Н	Н	C12H25	Н	Н	Н	H
29	lr	3	0	Ph	P1	C15H31	H	Н	Н	Н	Н	Н	Н
30	lr	3	0	Ph	P1	Н	C15H31	Н	H	н	н	Н	Н
31	lr.	3	0	Ph	P1	Н	Н	C15H31	H	H	H	Н	H
32	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	CH3O	н	Н	Н	Н	Н
33	ľr	3	0	Ph	P1	Н	Н	C2H5O	Н	Н	Н	Н	H
34	ŀr	3	0	Ph	P1	н	Н	C4H9O	Н	Ŧ	н	Н	Н
35	lr	3	0	Ph	P1	Н	C4H9O	Н	Н	Н	Н	Н	Н
36	ŀr	3	0	Ph	PI	н		н	н	н	н	н	н
37	ŀr	3	0	Ph	P1	н	0,0	н	н	н	н	н	н
38	lr	3	0	Ph	Pi	н	н		н	н	н	н	н
39	lr	3	0	Ph	P1	н	н		н	н	н	н	н
40	lr_	3	0	Ph	PI	Н	Н	CF30	H	Н	Н	H	H
41	ir	3	0	Ph	P1	Н	H	C4F9	H	H	H	H	н
42	1r	3	0	Ph	P1	H	C4F9	H	H	H	Н	H	H
43	lr_	3	0	Ph	P1	Н	H	C2F5CH2O	Н.	H	H	H	Н.
44	lr .	3	0	Ph	P1	Н	C2F5	H	<u> </u>	H	Н	H	Н
45	<u> </u>	3	0	Ph	PI	H	Н Н	C2F5	H	H	H	H	H
46	lr In	3	<del>                                     </del>	Ph Ph	PI	H	H	C5F11	Η	H	H	出	변
47	lr In		0	Ph	PI	<u>H</u>	Н	C8F17	H	H	H	H	H
48	<u>lr</u>	3	0			H	Н	C2F5C2H4	H	<u> </u>	<u> </u>	<u> </u>	н
49	lr	3	10	Ph	P1	CH3	H	CH3	н	Н	H	Н	Н
50	lr .	3	0	Ph	PI	H	CH3	CH3	Н	H	H	H	Н
51	lr .	3	0	Ph	P1	C2H5	Н	C2H5	H	H	Н	H	Н
52	lr_	3	0	Ph	P1	C4H9	Н	C4H9	н	Н	Н	Н	Н
53	lr	3_	0	Ph	P1	Н	C4H9	Н	Н	Н	н	Н	Н
54	br	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	H_	CH3	Н	н	н
55	b	3	0	Ph	PI	Н	Н	H	Н	H	СНЗ	Н	H
56	ŀr	3	0	Ph	PI	Н	Н	н	Н	Н	H	СНЗ	Н
57	b	3	0	Ph	PI	Н	H	Н.	Н	Н	H	Н	· CH3
58_	lr	3	0	Ph	P1	Н	н	Н	Н	C4H9	Н	Н	Н
59	ŀr	3_	0	Ph	P1	Н	Н	Н	Н	Ĥ	C4H9	Н	Н
60	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	Н	Н	H	C4H9	Н

【表1-2】

_==													
No	M	m	n	Α_	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
61	lr l	3	0 1	Ph	P1	н	н	н	Н	н	н	H	C4H9
62	Îr	3	0	Ph	PI	H	Н	н	Н	CBH17	Н	Н	Н
63	b	3	ō	Ph	PI	н	H	н	н	Н	C8H17	н	Н
64	lr	3	Ö	Ph	PI	н	Н	Н	Н	Н	Н	C8H17	Н
65	ŀ	3	ŏ	Ph	PI	Н	н	H	Н	H	H	H	C8H17
66	lr	3	ő	Ph	Pi	CH3	Н	Н	н	CH3	Н	н	Н
67	lr	3	ō	Ph	Pi Pi	СНЗ	н	H	Н	н	СНЗ	Н	н
68	lr	3	0	Ph	P1	CH3	н	Н	Н	Н	Н	СНЗ	Н
69	lr	3	0	Ph	P1	CH3	Ĥ	н	Н	Н	н	н	СНЗ
70	lr	3	-	Ph	P1	Н	СНЗ	н	н	CH3	Н	н	H
71	- Ir	3	ŏ	Ph	PI	Н	CH3	н	Н	Н	CH3	н	Н
72	lr	3	ō	Ph	PI	H	CH3	н	Н	Н	н	СНЗ	н
73	ir	3	Ö	Ph	PI	H	CH3	Н	Н	Н	Н	н	СНЗ
74	İr	3	Ö	Ph	PI	H	Н	CH3	Н	CH3	н	H	Н
75	lr	3	ŏ	Ph	PI	Н	H	CH3	Н	Н	CH3	Н	H
76	br .	3	0	Ph	PI	H	н	CH3	Н	н	Н	СНЗ	H
77	İr	1 3	Ö	Ph	PI	H	H	CH3	н	H	H	н	CH3
78	Îr	3	ö	Ph	PI	H	H	Н	СНЗ	н	Н	СНЗ	H
79	lr	3	1 6	Ph	Pi	C2H5	Н	H	Н	· H	СНЗ	Н	
80	lr	3	1 6	Ph	P1	C2H5	н	н	Н	H	Н	CH3	<del>- ii  </del>
81	lr	3	<del>  </del>	Ph	PI	H	C2H5	н	н	CH3	H	H	H
82	lr	3	1 6	Ph	P1	Н	C2H5	H	H	H	СНЗ	H	H
83	h h	3	<del>                                     </del>	Ph	Pi	Н	CZH5	H	H	н	Н	CH3	H
84	lr	3	1 0	Ph	P1	н	C2H5	H	Н	Н	Н	Н	CH3
85	lr	3	0	Ph	PI	H	Н	C2H5	н	СНЗ	H	H	н
86	lr	3	ŏ	Ph	P1	Н	Н	C2H5	H	н	СНЗ	Н	H
87	lr.	3	0	Ph	PI	H	H	C2H5	Н	н	Н	CH3	н
88	lr	3	Ö	Ph	Pi	H	H	C2H5	Н	H	Н	Н	СНЗ
89	İr	3	1 0	Ph	Pi	H	Н	Н	C2H5	н	CH3	н	н
90	lr	1 3	1 6	Ph	Pi	H	H	Н	C2H5	н	Н	СНЗ	Н
91	İr	3	ŏ	Ph	PI	C4H9	H	Н	Н	Н	СНЗ	Н	Н
92	lr	3	1 0	Ph	PI	Н	C4H9	H	Н	СНЗ	Н	Н	Н
93	lr.	3	10	Ph	PI	H	C4H9	Н	Н	Н	CH3	H	н
94	lr	3	10	Ph	PI	Н	C4H9	Н	н	Н	Н	СНЗ	Н
95	ir ir	3	Ö	Ph	P1	Н	C4H9	Н	н	Н	Н	Н	CH3
96	lr	3	1 0	Ph	P1	H	Н	C4H9	Н	H	CH3	Н	Н
97	lr	3	0	Ph	P1	Н	н	C4H9	Н	Н	Н	CH3	Н
98	lr	3	1 6	Ph	PI	н	Н	Н	C4H9	н	СНЗ	H	н
99	lr	3	1 0	Ph	PI	H	H	Н	C4H9	н	CH3	Н	Н
100	lr	3	1 0	Ph	PI	C6H13	н	Н	Н	Н	CH3	Н	_H_
101	lr .	3	1 0	Ph	PI	Н	C6H13	H	Н	CH3	H	Н	Н
102	lr	3	1 0	Ph	PI	Н	C6H13	H	н	Н	СНЗ	Н	Н
103	lr	3	ō	Ph	P1	H	C6H13	H_	н	Н	Н	CH3	Н
104	lr	3	Ö	Ph	PI	H	C6H13	H	Н	н	Н	Н	CH3
105	lr	3	ō	Ph	PI	H	H	C6H13	н	Н	CH3	Н	Н
106	İr	3	0	Ph	PI	Н	Н	C6H13	Н	Н	Н	CH3	Н
107	İr	3	0	Ph	P1	Н	Н	H	C6H13	H	CH3	Н	Н
108	le.	3	0	Ph	P1	H	Н	H	C6H13	H	СНЗ	H	Н
109	lr.	3	0	Ph	P1	CH3	Н	H	Н	CF3	Н	Н	Н
110	lr	3	0	Ph	P1	H	CH3	Н	Н	CF3	Н	H	Н
111	lr.	3	. 0	Ph	P1	Н	Н	CH3	Н	CF3	Н	Н	H
112	Ir	3	0	Ph	P1	H	Н	Н	CH3	CF3	H	Н	Н
113	İr	3	0	Ph	P1	CH3	Н	Н	Н	Н	CF3	Н	Н
114	lr	3	0	Ph	P1	Н	CH3	Н	Н	Н	CF3	Н	H
115		3	0	Ph	P1	Н	Н	CH3	Н	Н	CF3	Н	Н
116		3	0	Ph	PI	Н	Н	н	CH3	Н	CF3	Н	н
117	lr	3	0	Ph	PI	CH3	H	Н	Н	Н	Н	CF3	Н
118		3	0	Ph	P1	Н	CH3	Н	Н	Н	Н	CF3	Н
119		3	0	Ph	PI	Н	Н	СНЗ	Н	Н	Н	CF3	Н
120		3	0	Ph	PI	Н	H	Н	CH3	H	Н	CF3	H

【表1-3】

-31						. 5. 1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B~R8
No	_ М			<u> </u>	<u> B</u>	A-R1				H B-K3			CF3
121	lr	3	0	Ph	P1	СНЗ	Н	Н	_ H		. н	<u>н</u> Н	CF3
122	ŀr	3	0	Ph	P1	н	СНЗ	H	Н	H	Н.		CF3
123	lr_	3	0	Ph	P1	н	H	СНЗ	H	Н	H	H	
124	lr	3	0	Ph	PI	Н	Н	_ н	СНЗ	H F	Н	H	CF3 H
125	lr	3	0	Ph	PI	СНЗ	Н.	н	<u> </u>	F	H		규
126	lr_	3	0	Ph	PI	Н .	CH3	H	<u> </u>	<del></del> F	н	<u>н</u>	<del>-                                    </del>
127	ir	3	0	Ph	P1	_н	H	СНЗ	Н	F	H		H
128	lr	3	0	Ph	_P1	Н	Н	<u> </u>	CH3		н	н	
129	lr	3_	0	Ph Ph	P1	СНЗ	Н_	H	н	H	F	Н	H
130	lr	3	0	Ph	P1	Н.	СНЗ	Н	H	н		H	규
131	Îr	3	0	Ph	P1	Н	н 1	CH3	н	Ξ.	F	H	<del>"</del>
132	lr_	3	<u> </u>	Ph	P1	_н_	<u> H</u>	<u> </u>	CH3	Н	F	H	
133	b	3	0	Ph	PI	СНЗ	Н	H	Н	H	H	F	<u> </u>
134	lr	3	0	Ph	PI	_н_	CH3	Н	Н	I	Ξ:	<u>ال</u> ا	Н
135	lr	3	0	Ph	P1	н	н	CH3	Н	Н	H	F	H
136	b	3_	0	Ph	P1	н	н	<u>H</u> _	СНЗ	H	H	F	Н
137	lr	3	0	Ph	P1	СНЗ	н	н	H	Н	<u> </u>	Н	F
138	lr_	3	0	Ph	ΡI	H	СНЗ	н	H	H	Н	Н	F
139	b	3	0	Ph	Pi	Н	Н	CH3_	Н	Н	н	Н	F
140	ŀr	3	0	Ph	P1	Н_	н	Н _	CH3	H	H	H	F
141	lr	3	0	Ph	P1	C2H5	H	H	Ξ	CF3	Н	H	н
142	lr	3_	0	Ph	P1	H	C2H5	Н	Ŧ	CF3	H	H	Н
143	lr	3	0	Ph	P1	H	H	C2H5	H	CF3	Н	Н	Н
144	lr	3	0	Ph	P1	н	Н	Н	C2H5	CF3	Н	H	Н
145	lr	3	0	Ph	ΡΊ	C2H5	Н	Н	Н	н	CF3	н	Н
148	!r	3	0	Ph	P1	H	C2H5	Η	Н	Н	CF3	Н	Н
147	İr	3	0	Ph	P1	Н	Н	C2H5	Н	н	CF3	Н	Н
148	lr	3	0	Ph	Ρ1	Н	H	Н	C2H5	H_	CF3	Н	н
149	lr	3	0	Ph	PI	C2H5	  H	н	H	Н	H_	CF3	Н
150	ŀr	3	0	Ph	P1	H	C2H5	Н	Н	Н	Н	CF3	Н
151	Îr	3	0	Ph	PΙ	Ξ	Ξ	C2H5	H	Н	H	CF3	H
152	lr.	3	0	Ph	Pi	H	Ŧ	Н	C2H5	Н	Н	CF3	Н
153	Ir	3	0	Ph	P1_	C2H5	H	H	Н	H	Н	Н	CF3
154	İr	3	0	Ph	PI	Н	C2H5	H	Н	Н	Н	Н	CF3
155	b	3	0	Ph	P1_	H	Н	C2H5	Н	Н	Н	H	CF3
156	ŀ	3	0	Ph	PI	H	Н	H	C2H5	Н	H	Н	CF3
157	br	3	0	Ph	P1	C2H5	H	Н	Н	F	Н	Н_	Н
158	br	3	0	Ph	PI	.H	C2H5	н	Н	F	Н	H	H
159	lr	3	0	Ph	PI	Н	Н	C2H5	H	F	H	H	Н_
160	Îr	3	0	Ph	P1	Н	H_	H	C2H5	F	н	Н	H
161	1 5	1 3	1 0	Ph	P1	C2H5	H_	Н	Н	Н	F	Н	H
162	b	3	1 0	Ph	P1	Н	C2H5	H	Н	Н	F	Н	H
163	lr.	3	1 6	Ph	PI	Н	Н	C2H5	H	Н	F	Н	Н
164	İr	3	1 6	Ph	P1	н	Н	Н	C2H5	Н	F	Н	Н
165	F	3	1 6	Ph	PI	C2H5	Н	H.	н	Н	Н	F	Н
168	T F	3	1 6	Ph	PI	H	C2H5	H	Н	Н	H	F	Н
167	lr	3	l ŏ	Ph	PI	H	H	C2H5	Н	Н	Н	F	H
168	lr	3	l ŏ	Ph	PI	H	H	H.	C2H5	н	Н	F	Н
189	lr	1 3	1 0	Ph	Pi	C2H5	H	H	H	Н	Н	Н	F
170	br	3.	1 8	Ph	Pi	H	C2H5	H	H	H	H	н	F
170	1 1	1 3	+ *	Ph	PI	<del>                                     </del>	H	C2H5	H	H	H,	Н	F
172	lr	3 3	1 6	Ph	Pi	H	H	H	C2H5	H	H	Н	F
		1 3	1 8	Ph	Pi	C4H9	H	H	H	F	H	H	H
173		1 3	1 6	Ph	PI	H	C4H9	H	H	1 F	H	н	Н
		1 3	1 6	Ph	Pi	H	H	C4H9	H	F	H	H	H
175		3	1 0	Ph	PI	<del>                                     </del>	H	H	C4H9	F	H	Н.	H
176		1 3	1 6	Ph	Pi	C4H9	H	Н.	H	H	F	H	H
177		1 3	1 6	Ph	PI	H	C4HS	H	H	H	F	<del>1                                    </del>	H
178			1 6	Ph	PI	1 #	H.	C4H9	H	H	F	H	H
179		3				H	H	H	C4H9	<del>                                     </del>	<del>  F</del>	H	H
180	l lr	3	0	Ph	PI	<u> </u>	1 7	<u>, n</u>	L CHIS	1 11	<del></del>		

WO 02/45466 PCT/JP01/10477

21

【表1-4】

No	M	m	n	A	В	A-RI	A-R2	A-R3	A-R4	0.05	T 0. 00		
181	<u> </u>	3	0	Ph	PI	CAH9	I H	I H	1 H	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
182	lr	3	ŏ	Ph	PI	H	C4H9	H	H	H	H	F	<del>-                                    </del>
183	lr	3	0	Ph	PI	H	H	C4H9	H	H	H	F	н
184	Ъ	3	o	Ph	PI	Н	H	H	C4H9	Н.	H	F	H
185	lr	3	ō	Ph	PI	C4H9	H	H	H	H	H	H	F
186	lr	3	ō	Ph	PI	H	C4H9	H	H	Н.	H	<del>- ਜ</del>	F
187	Îr	3	Ó	Ph	PI	H	H	C4H9	Н	H	H	<del>                                     </del>	F
188	ŀ	3	ŏ	Ph	Pi	H	H	H	C4H9	Н.	H	<del>- 7</del> -	F
189	ŀ	3	ō	Ph	PI	C4H9	H	Н.	Н	CF3	H	H	H
190	lr	3	ō	Ph	PI	H	C4H9	H	н	CF3	H	<del>                                     </del>	H
191	lr.	3	0	Ph	P1	H	H	C4H9	H	CF3	H	<del>- H</del>	뉴
192	lr	3	ŏ	Ph	PI	H	H	H	C4H9	CF3	H	H	H
193	lr .	3	0	Ph	PI	C4H9	Н	Н.	H	H	CF3	H	<del>                                     </del>
194	lr	3	0	Ph	PI	H	C4H9	H	Н.	H	CF3	H	유
195	İr	3	C	Ph	PI	н	H	C4H9	<del>    </del>	<del>-                                    </del>	CF3	유	<del>                                     </del>
196	İr	3	ŏ	Ph	PI	Н.	Н Н	H	C4H9	<del>       </del>	CF3	Н Н	H
197	lr .	3	ō	Ph	PI	C4H9	н	Н -	H	<del>- ਜ</del>		CF3	
198	lr	3	ö	Ph	Pi	H	C4H9	H	<del>-                                    </del>	H	H		Н
199	lr	3	Ö	Ph	PI	H	H	C4H9	H	H	Н Н	CF3	H
200	lr	3	0	Ph	PI	H	H	H	C4H9	H	H	CF3	H
201	Îr	3	Ö	Ph	PI	C4H9	H	H	H	H	H		CF3
202	lr	3	Ö	Ph	PI	H	C4H9	<del>                                     </del>	유	H	H	H	
203	b	3	Ö	Ph	PI	Н.	Н	C4H9	H	H	H	H	CF3
204	lr	3	0	Ph	PI	H	H	H	C4H9	н	H		
205	lr	3	ō	Ph	PI	C8H17	Н.	H	H	F	H	H	CF3
206	Îr	3	ō	Ph	PI	H	C8H17	H	H	F	H	<del>-                                    </del>	- # -
207	İr	3	0	Ph	PI	H	H	C8H17	H	F	H	H	
208	br	3	Ō	Ph	P1	H	H	H	C8H17	F	H	H	H
209	lr	3	0	Ph	PI	C8H17	H	н	H .	H	F	н	H
210	ŀr	3	0	Ph	P1	Н	C8H17	H	H	<del>''</del>	F	H	<del>- H</del>
211	lr	3	0	Ph	PI	Н	Н	C8H17	н	H	F	H	<del></del>
212	lr	3	0	Ph	PI	н	H	Н	C8H17	H	F	H	H
213	ir	3	0	Ph	PI	C8H17	Н	Н	Н Н	H	H	F	H
214	ь	3	0	Ph	PI	Н	C8H17	н	H	Н.	н	F	H
215	Ь	3	0	Ph	PI	H	Н	C8H17	H	Н.	Н.	F	H
216	Ìr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	C8H17	Н	Н	F	H
217	lr	3	0	Ph	PI	C8H17	H	H	Н	H	H	H	F
218	lr ·	3	0	Ph	PI	Н	C8H17	H	н	н	Н	Н.	F
219	İr	3	0	Ph	P1	H	Н	C8H17	H	H	н	H	
220	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	C8H17	H	Н	н	F
221	lr	3	0	Ph	P1	C8H17	Н	Н	H	CF3	Н	H	뉴
222	İr	3	0	Ph	PI	H	C8H17	H	H	CF3	H	Н Н	뉴
223	Ìr	3	0	Ph	P1	H	Н	C8H17	H	CF3	H	<del>-                                    </del>	H
224	Ìr	3	0	Ph	PI	Н	Н	Н	C8H17	CF3	н	Н	H
225	lr	3	0	Ph	P1	C8H17	н	н	H	Н	CF3	Н	<del>- ; -</del>
226	lr	3	0	Ph	PI	Н	C8H17	н	H	н	CF3	H	H
227	lr	3	0	Ph	PI	н	Н	C8H17	H	н	CF3	H	H
228	lr .	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	C8H17	H	CF3	Н	<del>-                                    </del>
229	ŀ	3	0	Ph	P1	C8H17	Н	н	Н	H	H	CF3	H
230	lr	3	0	Ph	PI	Н	C8H17	Н	H	H	H	CF3	Н
231	jr	3	0	Ph	P1	Н	н	C8H17	H	Н	H	CF3	H
232	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	C8H17	H	H	CF3	H
233	<u>l</u> r	3	0	Ph	PI	C8H17	Н	Н	Н	H	H	Н	CF3
234	ŀr	3	0	Ph	P1	Н	C8H17	H	H	H	- н	н	CF3
235	br	3	0	Ph	PI	Н	Н	C8H17	H	H	Н.	н н	CF3
236	Ìr	3	ō	Ph	P1	Н	Н	Н	C8H17	H	H	H	CF3
237	lr ·	3	0	Ph	PI	F	Н	H	Н	H	H	H	H
238	ŀ	3	0	Ph	PI	Н	F	H	н	H	H	H	규
239	İr	3	0	Ph	Pi	Н	H	F	H	H	Н	H	H
240	ŀr	3	0	Ph	P1	Н	H	н	F	H	H	H	H
												<u>:-</u>	

【表1-5】

No-	M	m	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
241	Ъ	3	0	Ph	PI	F	F	Н	Н	Н	Н	Н	Н
242	ŀr	3	0	Ph	PI	F	Н	F	Ŧ	н	Н	Н	Н
243	ŀ	3	0	Ph	PI	Н	F	н	F	H	Н	Н	Н
244	ь	3	0	Ph	PI	Н	F	F	н	Н	H	н	Н
245	ŀr	3	0	Ph	PI	H	F	Н	Н	Н	Н	Н	Н
246	ır	3	0	Ph	PI Pi	H	н	Н	F	н	н	Н	Н
248	lr br	3	0	Ph Ph	Pi	H F	H	F	F	H	H	Н	Н
249	br -	3	0	Ph	PI	F	F	F	H	H	н	H	H
250	lr	3	Ö	Ph	PI	н	F	F	F	H	н	н	<del>- 11</del>
251	İr	3	ō	Ph	PI	F	F	F	н	H	Н	H	H
252	lr ·	3	0	Ph	P1	F	F	F	F	н	н	н	H
253	lr	3	0	Ph	PI	F	Н	Н	Н	CH3	Н	Н	Н
254	lr	3	0	Ph	P1	F	Н	Н	Н	H	CH3	H	H
255	br	3	0	Ph	PI	F	н	Н	н	Н	н	CH3	H
256	ŀ	3	0	Ph	Pì	F	н	н	Н	Н	Н	Н	CH3
257 258	lr	3	0	Ph	PI	<u> </u>	F	Н	н	CH3	H	н	H
259	lr lr	3	0	Ph Ph	P1	H	F	H	H	H	CH3	H CH3	Н
260	ь	3	0	Ph	PI	н	F	- Н	Н	H	H	H	CH3
261	br	3	Ö	Ph	PI	Н	H	F	H	СНЗ	<del>''</del>	Н.	H
262	17	3	ō	Ph	Pi	H	H	F	Н.	H	СНЗ	H	H
263	br	3	0	Ph	P1	н	Н	F	Н	н	Н	СНЗ	H
264	lr	3	0	Ph	P1	н	Н	F	Н	н	Н	Н	CH3
265	ŀr	3	0	Ph	P1	H	н	н	F	CH3	Н	H	Н
266	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	F	Н	CH3	Н	Н
267	lr	3	0	Ph	PI	H	Н	Н	F	Н	Н	CH3	Н
268	İr	3	0	Ph	PI	H F	H F	Н	F	H	Н	н	CH3
269 270	lr lr	3	8	Ph Ph	P1 P1	F	F	H	н	CH3	CH3	H	H
271	lr lr	3	8	Ph	P1	F	F	H	H	H	H	CH3	H
272	lr .	3	ŏ	Ph	P1	F	F	Н	H	H	н	H	СНЗ
273	lr	3	0	Ph	P1	F	Н	F	Н	CH3	Н	Н	H
274	lr	3	0	Ph	P1	F	Н	F	Н	Н	СНЗ	Н	Н
275	ŀr	3	0	Ph	P1	F	Н	F	н	Н	Н	CH3	H
276	lr	3	0	Ph	P1	F	Н	F	H	Н	Н	Н	CH3
277	b	3	0	Ph	PI.	F	Н	Н	F	СНЗ	Н	Н	Н
278 279	br .	3	0	Ph Ph	P1	F	H	н	F	Н	СНЗ	H	Н
280	b br	3	0	Ph	PI	F	H	H	F	H	H	CH3 H	H CH3
281	lr	3	6	Ph	PI	H	F	F	H	CH3	H	H	H
282	Îr	3	ö	Ph	P1	н	F	F	н	Н	CH3	H	H
283	lr	3	0	Ph	P1	Н	F	F	н	Н	Н	СНЗ	H
284	Îr	3	0	Ph	PI	Н	F	F	Н	Н	Н	н	CH3
285	br	3	0	Ph	PI	Н	F	Н	F	СНЗ	H	Н	H
286	b	3	0	Ph	P1	H	F	Н	F	Н	СНЗ	Н	Н
287	h	3	0	Ph	P1	Н	F	Н.	F	H	Н	CH3	Н
288	lr .	3	0	Ph	PI	_ н	F	보	F	H	H	H	CH3
289 290	lr Ir	3	0	Ph Ph	P1	H	H	F	F	CH3	CH3	Н	H
290	lr lr	3	0	Ph	PI	Н	Н	F	F	H	H	CH3	H
292	lr	3	0	Ph	PI	Н	Н	F	F	H	Н	H	CH3
293	lr .	3	ő	Ph	P1	F	F	F	H	CH3	H	н	H
294	br	3	ō	Ph	P1	F	F	F	H	H	СНЗ	Н	H
295	lr	3	0	Ph	P1	F	F	F	Н	Н	н	СНЗ	Н
296	lr	3	0	Ph	P1	F	F	F	Н	Н	Н	Н	СНЗ
297	ŀ	3	0	Ph	Ρĺ	F	F	Н	F	CH3	H	Н	Н
298	b	3	0	Ph	P1	F	F	H	F	H	СНЗ	Н	Н
299	- br	3	0	F	P1	F	F	H	F	H	H	CH3	H
300	lr	3	0	Ph	P1	F	F	Н	L F	H	Н	н	CH3

【表1-6】

. 01													
No	М	m		_ A	8_	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
301	· Ir	3	0 1	Ph	P1	F	Н	F	F	CH3	н	н	Н
302	Îr	3	- 0	Ph	P1	F	н	F	F	Н	СНЗ	H	Н
303	lr l	3	- 6	Ph	Pi	F	н	F	F	H	Н	СНЗ	H
304	-	- 3	- 6	Ph	Fi	F	н	F	F	н	н	H	СНЗ
	lr				Pi	F	F	F	F	CH3	<del>П</del>		
305	lr	3	0	Ph		F						н	Н
306	ŀr	3	0	Ph	P1		F	F	F	н	CH3	н	Н
307	lr	3	0	Ph	PI	F	F_	F	F	Н	Н	CH3	н
308	lr .	3	0	Ph ·	PI	F	F	F	F	н	н	Н	CH3
309	lr	3	0	Ph	P1	CF3	Н	Н	Н	H	Н	Н	H
310	lr	3	0	Ph	P1	Н	CF3	н	Н	Н	Н	Н	H
311	lr	3	0	Ph	P1	Н	н	CF3	н	Н	Н	н	н
312	lr	3	0	Ph	P1	Н	CF3	н	CF3	Н	Н	н	Н
313	lr	3	0	Ph	PI	CF3	CF3	н	Н	Н	Н	Н	н
314	lr	3	ŏ	Ph	P1	CF3	H	CF3	Н	Н	Н	Н	H
315	lr	3	- 6	Ph	P1	CF3	<del>                                     </del>	H	CF3	H	н	н	Н
			8	Ph	Pi	Н	CF3	CF3	H	H	Н	н	Н.
316	_lr	3											
317	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	C3F7C2H4	H	H	н	н	<u>H</u>
318	lr	3	0	Ph	PI	н	H_	C7F15	Н	н	н	н	Н
319	ir.	3	0	Ph	Pt	H	H	CF3	CF3	Н	Н	Н	Н
320	lr	3	0	Ph	ΡI	CF3	H	CF3	CF3	H	Н	Н	H
321	lr.	3	0	Ph	PI	CF3	CF3	CF3_	Н	H	H	H	H
322	lr	3	Ö	Ph	P1	Н	CF3	CF3	CF3	Н	н	н	н
323	lr	3	ō	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	Н	Н	Н	H	Н
324	Îr .	3	ŏ	Ph	PI	CF3	CF3	CF3	CF3	н	Н	H	Н
325	lr	3	ő	Ph	PI	CF3	H	H	Н	CH3	H	Н Н	Н.
		3	Ö	Ph	PI	CF3	H	H	Н	H	СНЗ	н	Н.
326	lr .						H		H	H		CH3	H
327	lr .	3	0	Ph	PI	CF3		Н			Н		
328	lr .	3	0	Ph	Pi	CF3	H	H	Н	Н	H	H	CH3
329	lr	3	0	Ph	P1	Н	CF3	. н	Н	CH3	Н	H	н
330	lr .	3	_0	Ph	PI	Н	CF3	н	H	H	CH3	H	Н
331	lr	3	0	Ph	PI	<u> </u>	CF3	н	H	H	Н	CH3	H
332	lr	3	0	Ph	P1	H_	CF3	H	H	Н	H	H	CH3
333	ŀ	3	0	Ph	PI	H	Н	CF3	Н	СНЗ	Н	Н	H
334	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	CF3	H	Н	СНЗ	Н	Н
335	lr	3	0	Ph	PI	Н	Н	CF3	H	н	Н	СНЗ	Н
336	lr.	3	0	Ph	P1	н	H	CF3	H	H	Н	Н	CH3
337	lr	3	0	Ph	PI	H	H	H	CF3	СНЗ	H	Н	Н
338	lr	3	0	Ph	PI	н	H	H	CF3	H	CH3	H	H
339		3	1 6	Ph	PI	H	H	Ĥ	CF3	H	H	CH3	H
	lr la				PI	<del></del>	H	H H	CF3	H	<del>                                     </del>	H	CH3
340	lr .	3	0	Ph_	PI		CF3			CH3	H	H	
341	<u>lr</u>	3	0	Ph_		CF3		Н.	H				H
342	lr	3	0	Ph	PI	CF3	CF3	H	Н	H	CH3	H	H
343	lr_	3	0_	Ph	PI	CF3	CF3	H	Н	Н	Н	СНЗ	H
344	lr	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	H	Н	Н	н	Н	СНЗ
345	İr	3	0	Ph	P1	CF3	H	CF3	H	CH3	H	H	H
346	lr	3	0	Ph	PI	CF3	H	CF3	Н	Н	CH3	H	H
347	ŀr	3	0	Ph	PI	CF3	Н	CF3	Н	Н	Н	CH3	н
348	lr	3	Ö	Ph	PI	CF3	Н	CF3	H	н	Н	Н	СНЗ
349	lr.	3	1 8	Ph	Pi	CF3	н	H	CF3	CH3	н	H	Н
350	br	3	1 6	Ph	Pi	CF3	H	H	CF3	H	СНЗ	H	<del>  ii</del>
351	l ir	3	1 0	Ph	Pi	CF3	H	H	CF3	H	H	СНЗ	H
	+	3		Ph	PI	CF3	H	H	CF3	<del>                                     </del>	H	H	СНЗ
352	l ir		<u> </u>										
353	lr .	3	10	Ph	PI	<u> </u>	CF3	CF3	Н.	CH3	H	H	<u> </u>
354	lr.	3	0	Ph	PI	H	CF3	CF3	H	Н	CH3	H	H
355	Îr	3	0	Ph	P1	Н	CF3	CF3	Н	<u> </u>	Н	СНЗ	Н.
356	b	3	0	Ph	PI	<u>H</u>	CF3	CF3	н	Н	H	Н_	СНЗ
357	b	3	0	Ph	P1	Н	CF3	H	CF3	CH3	Н	Н	Н
358	br	3	0	Ph	PI	Н	CF3	н	CF3	Н	CH3	H	H
359	ŀ	3	0	Ph	PI	н	CF3	Н	CF3	н	Н	CH3	Н
360	1	1 3	1 6	Ph	PI	H	CF3	н	CF3	Н	н	Н	CH3
300						<u></u>				<del></del>			

WO 02/45466 PCT/JP01/10477

24

#### 【表1ーフ】

No	М	m	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
361	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	CF3	CF3	СНЗ	Н	н	Н
362	lr_	_3	0	Ph	P1	Н	H	CF3	CF3	Н	СНЗ	н	н
363	lr	3	0	Ph	ΡĮ	Н	H	CF3	CF3	H	H	СНЗ	Н
364	lr	3	0	Ph	ΡI	Н	Ι	CF3	CF3	×	н	н	CH3
365	lr	3	0	Ph	PI	CF3	CF3	CF3	Н	CH3	H	Ξ	H
366	lr	3	0	Ph	Pi	CF3	CF3	CF3	Н	н	CH3	Ξ	Н
367	ir	3	0	Ph	P1	CF3	CF3	CF3	н	Н	Н	CH3	Н
368	İr	3	0	Ph	P1_	CF3	CF3	CF3	н	н	Н	н	СНЗ
369	lr_	3	0	Ph	PI	CF3	CF3	Н	CF3	СНЗ	н	Н	н
370	lr .	3	0	Ph	PI	CF3	CF3	н	CF3	н	CH3	Н	Н
371	·ir	3	0	Ph	Pl	_CF3	CF3	Н	CF3	н	H	CH3	Н
372	<u>lr</u>	3	0	Ph Ph	P1	CF3	CF3	H	CF3	H	Н.	H	СНЗ
373	lr lr	3	0	Ph	PI	CF3	H	CF3	CF3	СНЗ	H CH3	H	H
375	lr	3	6	Ph	Pi	CF3	н	CF3	CF3	H	H	CH3	H
376	lr	3	6	Ph	Pi	CF3	H	CF3	CF3	<del>                                     </del>	H	H H	CH3
377	lr	3	<del>  0</del>	Ph	Pi	CF3	CF3	CF3	CF3	CH3	H	H	H
378	lr	3	ö	Ph	PI	CF3	CF3	CF3	CF3	H	CH3	H	H
379	lr lr	3	ő	Ph	PI	CF3	CF3	CF3	· CF3	Н	H	CH3	<del>     </del>
380	lr	3	ö	Ph	PI	CF3	CF3	CF3	CF3	Н	H	H	СНЗ
381	lr	3	0	Ph	PI	F	CF3	H	H	н	<del>- ii</del>	Н	H
382	lr	3	0	Ph	PI	F	CF3	H	CF3	H	H	H	H
383	lr lr	3	Ö	Ph	PI	F	H	н	CF3	H	Н.	Н Н	H
384	Îr	3	ō	Ph	P1	Н	CF3	F	Н	H	H	H	H
385	Îr	3	0	Ph	P1	Н	CF3	F	CF3	H	H	н	H
386	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	F	CF3	Н	Н	н	H
387	lr	3	0	Ph	P1	F	CF3	F	Н	Н	Н	Н	H
388	lr	3	Ö	Ph	P1	F	H	F	CF3	Н	Н	Н	н
389	lr_	3	0	Ph	P1	Н	CH3	F	Н	Н	Н	Н	Н
390	ir	3	0	Ph	P1	H	CH3	CF3	Н	Н	H	Н	Н
391	lr	3	0	Ph	P1	F	CF3	Н	CF3	н	Н	Н	H
392	lr_	3	0	Ph	PI	CF3	H	F	H	Н	н	Н	Н
393	lr_	3	0	Ph	P1	H	CF3	F	H	H	CH3	Н	Н
394	lr .	3	0	Ph	P1	Н	CF3	<u>F</u>	CF3	H.	CH3	H	Н
395	lr .	3	<u> </u>	Ph	P1	H	H	F	CF3	Н	CH3	H	Н.
396	lr .	3	0	Ph	P1	F	CF3	F	H	H	CH3	Н	H
397	lr .	3	0	Ph	P1	F	H	F	CF3	н	CH3	Н	Н
398	lr .	3	0	Ph		F	CF3	F	CF3	H	СНЗ	H	Н
399 400	ir ir	3	0	Ph Ph	P1	F	CF3	H	CF3	H	H	CH3	H
400	lr	3	1 0	Ph	PI	F	H H	H	CF3	H	H	CH3	H
402	lr	3	1 6	Ph	PI	H	CF3	F	H	H	H	CH3	H
403	lr	3	<del>  0</del>	Ph	PI	н	CF3	F	CF3	H	H	CH3	뉴
404	lr.	1 3	<del>  </del>	Ph	PI	H	H	F	CF3	H	H	CH3	H
405	lr	3	0	Ph	Pi	F	CF3	F	H	H	H	CH3	H
406	1	3	<del>                                     </del>	Ph	PI	F	H	F	CF3	H	H	CH3	<del>                                     </del>
407	lr	3	ŏ	Ph	PI	F	CF3	F	CF3	н	H	CH3	H
408	ŀr	3	0	Ph	PI	F	Н	н	н	н	CF3	Н	H
409	İr	3	0	Ph	PI	Н	F	н	Н	н	CF3	Н	H
410	lr	3	0	Ph	P1	Н	Н	F	н	Н	CF3	Н	H
411	lr	3	0	Ph	PI	Н	Н	Н	F	н	CF3	Н	H
412	lr	3	0	Ph	P1	F	H	Н	Н	Н	Н	CF3	H
413	İr	3	0	Ph	P1	н	F	H	н	н	н	CF3	н
414	lr	3	0	Ph	PI	н	н	F	Н	Н	Н	CF3	Н
415	lr	3	0	Ph	P1	Н	H	Н	F	Н	H	CF3	Н
416	lr	3	0	Ph	PI	H	F	Н	F	Н	CF3	Н	Н
417	lr	3	0	Ph	P1	H	F	н	F	H	CF3	H	H
418	lr .	3	0	Ph	P1	H	F	<u>H</u>	F.	H	CF3	H	H
419	lr i	3	10	Ph	PI	H	F	H	F.	H	CF3	H	<u> </u>
420	<u>lr</u>	3	10	Ph	P1	Н_	F	<u>H</u>	F_	Н	H	CF3	Н

【表1-8】

- 61							—т		- т							
No	м	m	n	A	В	E	J	G	A-RI	A-R2	A-R3	A~R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
421	lr I	3 1	0 1	Ph	PI	- 1	- 1	- I	н	F	H	F	н	н	CF3	Н
422	Į,	3	ă	Ph	P1		-	-	н	F	н	F	H	Н	CF3	н
423	Īr	3	ŏ	Ph	PI	- 1	-		н	F	н	F	н	H	CF3	н
424	lr l	3	ö	Ph	PI	-+	= 1	-	CF3	H 1	H	н	Н	CF3	н	Н
425	lr lr	3	<del>- 6  </del>	Ph	Pi				H	CF3	H	н	H	CF3	н	н
		3	0	Ph	Pi	-+	-1		H	H	CF3	н 1	H	CF3	H	H
426	ŀr				Fi				H	H	H	CF3	н	CF3	H	H
427	<u>b</u>	3	0	Ph		-+	<del>-</del> +		CF3	ㅠ	규	H	Н	H	CF3	뀨
428	<u>lr</u>	3	0	Ph	P1	<del>-</del> -		<del>-</del> -							_	
429	lr_	3	0	Ph	P1				_ <u>H</u>	CF3	_ H	н	н	Н	CF3	<u>H</u>
430	lr	3	٥	Ph	P1				Н	Н.	CF3	н	н	Н	CF3	H
431	lr	3_	0	Ph	PI		-		Н	н	_ н	CF3	Ξ	Н	CF3	н
432	lr	3	0	Ph	PI	-			CF3	Н	CF3	н	Ŧ	CF3	Н.	н
433	lr	3	0	Ph	P1		- 1	-	Н	F	CF3	Н	Ŧ	CF3	н	Н
434	ŀ	3	0	Ph	PI	-		-	CF3	H	CF3	Н	H	CF3	H	H
435	lr	3	0	Ph	PΙ		[	-	Н	H	Н	CF3	Ξ	CF3	н	Н
436	lr	3	0	Ph	PI	-	- 1	-	CF3	Н	CF3	H	н	н	CF3	Н
437	lr	3	0	Ph	PI		- 1	-	н	F	CF3	Н	н	Н	CF3	н
438	lr	3	H	Ph	Pi	-	1	-	CF3	н	CF3	Н	н	Н	CF3	H
439	lr	3	ö	Ph	PI		1		H	H	H	CF3	H	H.	CF3	H
440	lr	2	Ť	Ph	PI	СНЗ	н 1	СНЗ	CH3	H	Н	H	H	H	H	H
441	lr	2	-	Ph	Pi	СНЗ	H	CH3	H	CH3	H	H	H	H	H	H
		2	+	Ph	PI	CH3	ㅠ	CH3	<del>-                                    </del>	H	CH3	H	H	H	H	H
442	lr lr	2	+	Ph	PI	CH3	뀨	CH3	H	H	H	CH3	H	H	H	뉴
443					Pi	CH3	H	CH3	C2H5	H	Ĥ	H	H	H	H	╁
444	<u>lr</u>	2	1	Ph	PI	_				C2H5				<del>                                     </del>	H	H
445	<u>lr</u>	2	1	Ph		CH3	ᆢ	CH3	Н		H	Н.	H			
446	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	H	СНЗ	Н	н	C2H5	H	H.	Н	H	쁘
447	lr .	2	11	Ph	PI	CH3	Н.	CH3	Н	H	Н	C2H5	H	H	H	ا بنا
448	ь	2	L	Ph	P1	СНЗ	н	СНЗ	C3H7	Н	Н	_н_	H	H	Н	н
449	lr	2	L	Ph	P1	CH3	н	CH3	н	C3H7	H	Н	Н	H	H	H
450	br	2	1	Ph_	PI	CH3	н	CH3	H	н	C3H7	Н	H	H	H	Н
451	lr	2	1	Ph	P1	CH3	Н	СНЗ	Н	Н	н	C3H7	Н	Н	Н	H
452	b	2	1	Ph	PI	CH3	Н	CH3	C4H9	H	H	Н	H	H	H	Н
453	lr	2	1	Ph	P1	CH3	H	СНЗ	Н	C4H9	Η	I	H	H	Н	H
454	lr.	2	T	Ph	PI	CH3	Н	CH3	Н	Н	C4H9	H	H	Н	Н	] H ]
455	1r	2	T	Ph	P1	CH3	н	CH3	H	Н	Н	C4H9	Н	Н	Н	H
456	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	н	СНЗ	C6H13	Н	Н	н	H	Н	Н	H
457	jr.	2	1	Ph	P1	СНЗ	H	СНЗ	-	C6H13	Н	н	H	Н	H	H
458	lr	2	1	Ph	PI	СНЗ	Н	CH3	н	Н	C6H13	Н	H	H	Н	н
459	İr	1 2	Ιi	Ph	P1	СНЗ	H	CH3	H	Н	Н	C6H13	H	H	H	H
460	lr	1 2	Ιi	Ph	Pi	CH3	H	СНЗ	C8H17	H	н	Н	H	H	H	<del>l H</del>
461	lr	1 2	H	Ph	PI	CH3	H	CH3	H	C8H17	H	H	<del>  ;;</del>	H	H	H
462	lr	1 2	1 ;	Ph	PI	CH3	н	CH3	H	H	C8H17	н ::	H	H.	<del>                                     </del>	H
	_	1 2	十	Ph	Pi	CH3	H	CH3	H	<del>-                                    </del>	H	C8H17	H	H	H	
463	lr 1-	2	H	Ph	PI	CH3	뀨	CH3	C12H25	<del>                                     </del>	H	H	규	<del>                                     </del>	<del>l ii</del>	1 # 1
	lr				PI	CH3	ㅠ	CH	H	C12H25		H	H	1 H	<del>  ਜੋ</del>	H
465	lr_	1 2	<del>  !</del>	Ph	PI			CH3	H	H	C12H25	H	뷰	<del>                                     </del>	H	H
466	b-	12	1.	Ph		CH3	H		H	H				<del>                                     </del>	1 <del>11</del>	H
467	lr.	2	1	Ph	PI	CH3	H	CH3			H H	C12H25			H	H
468	lr	2	1	Ph	PI	CH3	H.	CH3	C15H31	H	H	H	H	H		
469	lr	2	11	Ph	P1	CH3	H	CH3	H	C15H31		H	H	H	H	Ξ.
470	lr.	12	11	Ph	PI	СНЗ	Н	CH3	H	H	C15H31	Н	H	H	<u> </u>	H
471	lr	2	11	Ph	PI	CH3	Н	СНЗ	H	H	H	C15H31		Н	H	H
472	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	СНЗ	СНЗ	CH3	H	H	H	H	H	Н	H	н
473	ir	2	1	Ph	P1	CH3	F	СНЗ	Н	Н	Н	Н	Н	Н	н	н
474	lr	2		Ph	PI	CF3	CH3	CF3	H	н	н	Н	H	н	н	Н
475	lr.	2	1	Ph	PI	CF3	F	CF3	J H	H	H	н	TH_	Н	H	H
476	lr	2	1	Ph	PI	СНЗ	CF3	CH3	Н	H	H	H	H	H	Н	H
477	lr	2	1	Ph	PI	C4H9	F	C4HS	Н	H	H_	Н	. н	Н	Н	н
478	lr	1 2	Τì	Ph	PI	СНЗ	C2H5	СНЗ	Н	H	Н	H	H	H	H	Н
479	lr	1 2	ΤŤ	Ph	PI	CH3	C4H9	СНЗ	Н	Н	Н	Н	н	н	н	Н
480	lr	1 2	ti	Ph	Pi	CH3	СНЗ	CH3		CH3	H	H	H	H	H	H
400	1 17			1 511	<u> </u>	1 0113	1 0113	7 71.13	<del></del>	<u>,</u>	<del></del>	<u>:-</u>	٠.,	<u></u>		<del></del>

【表1-9】

No	М	m	n	A	В	E	J	G	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
481	lr	2	1	Ph	PI I	СНЗ	F	CH3	н	СНЗ	Н	Н	н	Н	н	Н
482	lr	2	1	Ph	PI	CF3	СНЗ	CF3	H	CH3	н	Н	Н	н	H	Н
483	lr	2	-	Ph	P1	CF3	F	CF3	Н	СНЗ	Н	H	Ĥ	Н	Н	H
484	lr	2	1	Ph	P1	CH3	CF3	CH3	Ξ	CH3	Н	Н	Н	H	H	Н
485	lr	2	_	Ph	P1	C4H9	F	C4H9	Н	CH3	н	н	Н	H	Н	Н
486	lr	2	1	Ph	PI	CH3	C2H5	СНЗ	H	CH3	н	Н.	<u> </u>	н	Н	H
487	lr .	2	1	Ph	P1	CH3	CH3	CH3	H	F F	H	H	H	H	H	H
488. 489	lr lr	2	+	Ph Ph	PI PI	CH3 CH3	H	CH3	Н	Н	F	H	H	H	H	H
490	lr	2	H	Ph	Pi	CF3	CH3	CF3	н	F	H	H	н	Н.	H	H
491	lr	2	H	Ph	ΡΊ	CF3	F	CF3	H	F	H	H	н	Н	Н.	H
492	b	2	Ť	Ph	PΙ	CH3	CF3	СНЗ	Н	F	Н	н	н	н	Н	H
493	ь	2	1	Ph	PΙ	C4H9	F	C4H9	H	F	Н	Н	Н	Н	Н	Н
494	ŀr	2	1	Ph	Ρ1	СНЗ	C2H5	CH3	Ξ	F	Н	Н	Н	H	Н	Н
495	ir	2	1	Pħ	P1	CH3	н	CH3	Ŧ	CF3	Н	н	Н	H	Н	Н
496	lr	2	1	Ph	PΙ	CH3	CH3	СНЗ	H	CF3	Н	н	Н	Н	Н	Н
497	<u>lr</u>	2	1	Ph	PI	CH3	F	CH3	H	CF3	H	H	H	н	Н	H
498	<u> r</u>	2	1	Ph	PI	CF3	CH3	CF3	H	CF3	H	H	H	H	H	H
499	lr .	2	+	Ph	PI PI	CF3 CH3	CF3	CF3 CH3	H	CF3	H	H	H	뀨	H-	+#-
500 501	ir Ir	2	H	Ph	Pi	C4H9	F	C4H9	H	CF3	H	규	H	H	H	H
502	lr	1 2	H	Ph	PI	CH3	C2H5	CH3	H	CF3	H	H	H	Н	H	H
503	ij.	1 2	Ιi	Ph	PI	CH3	Н	СНЗ	н	H	H	H	н	CH3	н	H
504	lr	2	1	Ph	PΙ	CH3	СНЗ	СНЗ	Н	Н	Н	Н	Н	CH3	Н	Н
505	lr	2	1	Ph	PI	CH3	F	СНЗ	Н	H.	н	Н	Н	CH3	Н	Н
506	lr	2	1	Ph	P1	CF3	СНЗ	CF3	Н.	Н	H	Н	н	СНЗ	H	H
507	lr .	2	1	Ph	P1	CF3	F	CF3	H	H	H	H	H	CH3	H	H
508	lr .	2	1	Ph	P1	CH3	CF3	CH3	H	н	Н	H	H	CH3	H	H
509	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	C4H9 CH3	F C2H5	C4H9 CH3	H	H	H	H	H	CH3	<del>                                     </del>	╅
510	lr lr	2	H	Ph	PI	CH3	H	CH3	H	H	H	H	H	H	СНЗ	<del>       </del>
512	<u>"</u>	2	1	Ph	PI	CH3	CH3	CH3	H	H	H	<del>l ii</del>	H	H	CH3	H
513	lr	2	Ť	Ph	P1	CH3	F	CH3	H	Н	н	Н	Н	н	СНЗ	н
514	lr.	2	1	Ph	P1	CF3	CH3	CF3	Н	H	H	н	Н	Н	CH3	Н
515	İr	2	1	Ph	PI	CF3	F	CF3	Н	H	Н	Н	Н	Н	CH3	Н
516	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	CF3	CH3	H	H	H	<u> </u>	H	Н	CH3	H
517	lr .	2	11	Ph	P1	C4H9	F	C4H9	H.	H	<u>H</u>	<u> </u>	H	H	CH3	井
518	lr i	2	₩.	Ph	PI	CH3	C2H5 H	CH3	H	CF3	H F	H	H	CH3	H	H
519 520	lr b	2	+	Ph	PI	CH3 CH3	CH3	CH3	H	CF3	F	H	<del>l ii</del>	CH3	H	<del>       </del>
521	F	2	Ι÷	Ph	Pi	CH3	F	CH3	H	CF3	F	<del>                                     </del>	<del>1 ii</del>	CH3	H	T H
522	ir ir	1 2	Ι÷	Ph	PI	CF3	CH3	CF3	Н	CF3	F	H	H	CH3	H	H
523	lr	2	1	Ph	PI	CF3	F	CF3	Н	CF3	F	H	н	CH3	н	Н
524	lr	2	1	Ph	P1	СНЗ	CF3	СНЗ	Н	CF3	F	Н	Н	CH3	H	Н
525	b	2	1	Ph	P1	C4H9	F	C4H9	H	CF3	F	H	н	CH3	Н	Н
528	lr	2	1	Ph	PI	CH3	C2H5	CH3	H	CF3	F	<u>H</u>	H	CH3	H	H
527	lr .	2	1	Ph	P1	CH3	H	CH3	F	H	F	H	Н	H	CH3	H
528	lr L	2	H	Ph	P1 P1	CH3_	CH3 F	CH3	F	H	F	H	<del>                                     </del>	H	CH3	+ #
529 530	lr br	2	╁┼	Ph Ph	PI	CH3 CF3	CH3	CF3	F	<del>                                     </del>	F	H	<del>  ਜ</del>	<del>                                     </del>	CH3	<del>                                     </del>
531	l b	1 2	+÷	Ph	Pi	CF3	F	CF3	F	H	F	<del>                                     </del>	H	<del>                                     </del>	CH3	H
532	F	1 2	+;	Ph	PI	CH3	CF3	CH3	F	H	F	H	H	H	CH3	Н
533	lr	1 2		Ph	PI	C4H9	F	C4H9	F	Н	F	Н	Н	Н	CH3	Н
534	ŀ	2		Ph	P1	СНЗ	C2H5	СНЗ	F	H	F	Н	Н	Н	CH3	Н
535	lr .	2	11	Ph	PI	CH3	H	СНЗ	Н	F	н	F	Н	Н	H	Н
536	lr.	2		Ph	PI	CH3	CH3	CH3	H	F	H	F	H	Н	H	H
537	lr .	13		<u>Ph</u>	P1	CH3	F	CH3	<del>  !!</del>	F	H H	F	H	H	CH3	H
538	b	1 2	₽;	Ph	PI	CF3	CH3 F	CF3	<del>  H</del>	F H	H	H	<del>                                     </del>	H	CF3	<del>                                     </del>
539 540	<u>   </u>	2	+	Ph Ph	P1 P1	CF3 CH3	CF3	CH3	H	H	F	H	1 H	<del>                                     </del>	CF3	╁╫
540	1 6	14		, Fn	1.51	ı uns	1 013	1 0113	<u></u>	1	<u> </u>		· · · ·	<del></del>	1 0.0	

27

【表1-10】

'						_											
No	М	3	c	Α	В	3'orB'	E	J	G	A-RI	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B~R7	B-R8
541	lr	2	Ī	Ph	PΙ	-	C4H9	F	C4H9	н	Н	F	н	Н	н	CF3	Н
542	br	2	-	Ph	Pl	-	CH3	C2H5	CH3	Н	Н	F	Н	н	Н	CF3	H
543	ir	2	-	Pħ	PΙ	-	СНЗ	Н	СНЗ	Н	Н	F	Н	Н	CF3	Н	H
544	ŀr	2	1	Ph	PΙ	-	CH3	СНЗ	CH3	Н	Н	F	Н	Н	CF3	Н	H
545	<u>lr</u>	2	_	Ph	PΙ	-	CH3	F	CH3	Н	Н	F	Н	Н	CF3	Н	H
546	ir	2	-	Ph	Ρī		CF3	СНЗ	CF3	Н	Н	F	Η	Н	CF3	н	н
547	lr_	2	1	Ph	PΙ		CF3	F	CF3	Н	н	F	H	Н	CF3	Н	H
548	lr .	2	1	Ph	P1	<u> </u>	СНЗ	CF3	CH3	н	Н	F	Н	Н	CF3	Н	Н
549	lr	2	1	Ph	P1	-	C4H9	F	C4H9	Н	Н	F	Н	Н	CF3	Н	H
550 551	lr .	2	1	Ph	PI	-	CH3	C2H5	CH3	H	Н	F	Н	H	CF3	Н	Н
552	lr	2	-	Ph	PI PI	H	CH3	H	CH3	H	CF3	F	H	Н	н	Н	Н
553	lr	2	∺	Ph	PI	-	CH3	CH3 F	CH3	H	CF3	F	Н.	н	Н	Н	н
554	i,	2	÷	Ph	PI	H	CF3	CH3	CH3 CF3	H	CF3	F	Н	H	Н	Н	<u>H</u>
555	1,	2	Ħ	Ph	Pi	H=-	CF3	F	CF3	H	CF3	F	Н	н	H	н	쁘
556	lr	2	Ť	Ph	PI	-	CH3	CF3	CH3	H	CF3	F	H	H		H	부
557	lr	2	Ť	Ph	Ρī	Ι	C4H9	F	C4H9	H	CF3	F	H	H	H	H	H
558	İr	2	H	Ph	Pi	-	CH3	C2H5	CH3	<del></del>	CF3	F	유	뉴	Н	H	H
559	lr	2	Ť	Ph	PI	-	CH3	H	CH3	H	CF3	F	H	H	Н	CH3	H
560	lr	2	Ė	Ph	ΡI	-	CH3	CH3	CH3	H	CF3	F	H	유	-H	CH3	H
561	lr	2	-	Ph	PI	- 1	CH3	F	СНЗ	H	CF3	F	╫	H	н	CH3	유
562	lr	2	7	Ph	PI	-	CF3	CH3	CF3	H	CF3	F	H	H	H	CH3	╁
563	ŀr	2	-	Ph	PI	-	CF3	F	CF3	Н	CF3	F	H	H	H	CH3	H
564	lr	2	-	Ph	P1	-	СНЗ	CF3	СНЗ	Н	CF3	F	Н	H	н	CH3	H
565	ŀ	2	*	Ph	P1	Ξ	C4H9	F	C4H9	Н	CF3	F	Н	H	н	СНЗ	H
566	lr	2	7	Ph	PΙ	-	СНЗ	C2H5	CH3	Н	CF3	F	Н	Н	н	CH3	H
567	ŀr	2	-	Ph	P1		СНЗ	H	СНЗ	Н	CF3	H	CF3	Н	Н	Н	H
568	ŀr	2	-	Ph	P1	ائا	СНЗ	CH3	CH3	Н	CF3	Н	CF3	Ξ	Н	Н	H
569	lr	2	1	Ph	PI	니	СНЗ	F	СНЗ	Н	CF3	Н	CF3	I	Н	Н	H
570	h	2	1	Ph	P1		CF3	CH3	CF3	н	CF3	Н	CF3	Ŧ	H	Н	Н
571	h	2	1	Ph	P1	<u> </u>	CF3	F	CF3	н	CF3	H	CF3	Н	H	H	Н
572	lr .	2	1	Ph	P1	<u> </u>	CH3	CF3	СНЗ	Н	CF3	Н	CF3	H	Н	H	Н
573	lr .	2	1	Ph	PI	$\vdash$	C4H9	F	C4H9	Н	CF3	H	CF3	크	Н	Н	Н
574 575	lr .	2	1	Ph	P1		CH3	C2H5	СНЗ	Н	CF3	H	CF3	Ξ	Н	Н	н
576	ir ir	2	1	Ph	P1	P1		-		Н	H	H	н	H	н	C4H9	Н
577	lr I	2	1	Ph Ph	P1	P1 P1	-	-		F	મ	Н	н	H	H	C4H9	H
578	Ir	2	H	Ph	PI	듥				H	F	쁘	H	Н	н	C4H9	Н
579	l <sub>F</sub>	2	÷	Ph	PI	Pi				Н	H	<u> </u>	Ħ	H	H	C4H9	Н
580	ŀ	2	Ť	Ph	PI	Fi		<del></del> -	<del>-</del>	H F	H	H F	F	#	Н	C4H9	H
581	Îr	2	i	Ph	ΡI	Pi		-		H	F	Н	H F	H	H	C4H9	H
582	ŀ	2	H	Ph	Ρī	Pi				Н	F	F	H	H	H	C4H9	H
583	lr .	2	Ť	Ph	P1	P1			-	F	H	H	F	H	н	C4H9	유
584	Îr	2	1	Ph	P1	P1			-	F	F	F	F	H	H	C4H9	뀨
585	lr	2	1	Ph	PI	P1		-	-	H	CF3	Н	Н	H	н	C4H9	H
586	ŀ	2	1	Ph	PΊ	P1	_ = _	-		Н	Н	Н	CF3	H	н	C4H9	H
587	lr	2	1	Ph	PI	P1		-		Н	CF3	Н	CF3	H	н	C4H9	H
588	lr	2	-	Ph	P1	P1	-	-	_ = 1	Н	CF3	F	Н	н	н	C4H9	H
589	lr	2	-	Ph	P1	P1				F	CF3	F	Н	H	н	C4H9	Ĥ
590	lr .	2	1	Ph	P1	P1	-	-	-	F	CF3	H	Н	Н	Н	C4H9	Н
591	lr.	2	1	Ph	P1	PI			-	Н	Ξ	F	CF3	н	н	C4H9	H
592	ir	2	1	Ph	P1	P1		-	-	F	Н	Н	CF3	Н	Н	C4H9	Н
593	15	2	-	Ph	PI	<u>P1</u>	-			F	Н	F	CF3	Н	Н	C4H9	Н
594	lr .	2	1	Ph	P1	P1	_~			Н	CH3	H	H	H	Н	C4H9	Н
595	lr L	2	1	Ph	P1	P1	_~			Н	H	CH3	Н	H	Н	C4H9	H
596 597	1	2	1	Ph	PI	P1				H	C2H5	Н	Н	Ξ:	H	C4H9	Н
598	lr Ir	2	+	Ph Ph	PI PI	P1 P1		<del>-</del> -		н	H	C2H5	Н	Η:	Н	C4H9	• н
599	lr	2	÷	Ph	PI	PI			<u> </u>	Н	C4H9	H	H	H	H	C4H9	H
600	lr	2	+	Ph	PI	PI PI	<del></del> -			H F	H	C4H9	H	Н	<u>H</u>	C4H9	н
000		- 4	•							_ <u> </u>	Н	H	Н	Н	H	H	L H

28

【表1-11】

No	М	m	5	Α	В	B'orB"	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-RB
601	b	2	<del></del>	Ph	PI	P1	Н	F	н					
602	ir ir	2	<del>                                     </del>	Ph	PI	PI	Н	H	F	H	н	_н	Н	H
603	lr	2	<del>-   -   -   -   -   -   -   -   -   -  </del>	Ph	PI	PI				Н_	H	H	Н	H
604	br	2	<del>                                     </del>		PI	PI	Н	H	Ξ	F	н	Н	Н	н
605				Ph			H	F	<u>H</u>	F	Н	H	<u>H</u>	Н
	b	2	1	Ph	PI	P1	H	F	F	н	Н	Н	н	Н
606	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	P1	F	Н	н	F	Н	н	H	Ξ
607	lr .	2	1	Ph	PI	P1	F	F	F	F	Н	Ŧ	н	H
608	b	2	1	Ph	PI	P1	Н	CF3	H	Н	н	н	Н	H
609	lr	2	1	Ph	PI	P1	Н	Н	н	CF3	Н	н	Н	H
610	lr	2	1	Ph	PI	PI	Н	CF3	Н	CF3	н	Н	н	н
611	lr	2	1	Ph	P1	PI	Н	CF3	F	H	Н	Н	H	Н
612	<u>lr</u>	2	1	Ph	P1	PI	F	CF3	F	Н	н	н	н	Н
613	lr	2	1	Ph	P1	PI	F	CF3	Н	Н	Н	Н	Н	. н
614	b	_2_	1	Ph	PI	PI	Н_	Н	F	CF3	Н	H	Н	Н
615	tr	2	1	Ph	P1	PI	F	Н	н	CF3	Н	Η	Н	H
616	lr	2	1	Ph	PI	PI	F	_ н	F	CF3	Н	r	×	Ŧ
617	lr_	2	1	Ph	PI	PI	Н	CH3	H	H	H	1	H	Н
618	lr	2	1	Ph	PI	P1	Н	Н	CH3	H	Н	Н	Н	Н
619	lr	2	1	Ph	PI	PI	Н	C2H5	Η	Н	Н	Н	н	Н
620	Îr	2	1	Ph	PI	P1	Н	Н	C2H5	H	Н	н	H	н
621	ŀr	2	1	Ph	PI	P1	Н	C4H9	Н	H	Н	Н	Н	Н
622	lr	2	1	Ph	PI	P1	Н	н	C4H9	_ н	н	Н	н	Н
623	b	2	1	Ph	P1	P1	Н	H	H	H	H	Н	H	СНЗ
624	lr	2	1	Ph	P1	PI	F	H	н	H	Н	H	н	CH3
625	lr	_ 2	1	Ph	PI	PI	Н	F	н	н	н	H	н	CH3
626	lr	2	1	Ph	PI	P1	Н	Н	F	Н	н	Н	н	CH3
627	lr	2	1	Ph	P1	PI	н	Н	Н	F	н	н	Н	CH3
628	İr	2	1	Ph	P1	P1	F	н	F	Н	н	н	H	CH3
629	Ъ	2	1	Ph	P1	PI	Н	F	Н	F	Н	н	H	CH3
630	b	2	ī	Ph	P1	PI	Н	F	F	н	Н	Н	H	СНЗ
631	Ir	2	1	Ph	P1	PI	F	н	Н	F	н	Н	H	СНЗ
632	lr	2	1	Ph	PI	PI	F	F	F	F	H	Н	H	CH3
633	lr	2	1	Ph	PI	PI	Н	CF3	H	H	H	н	H	CH3
634	ŀ	2		Ph	PI	PI	H	H	H	CF3	H	H	H	CH3
635	lr.	2	1	Ph	P1	Pi	H	CF3	H	CF3	H	н	н	CH3
636	Īr	2	i	Ph	P1	Pi	H	CF3	F	H	н	H	H	CH3
637	br	2	i	Ph	PI	Pi	F	CF3	F	H	H	H	H	CH3
638	Īr	2	1	Ph	Pi	P1	F	CF3	Н	H	H	H	H	CH3
639	lr	2	i	Ph	PI	Pi	н	H	F	CF3	H	H	H	CH3
640	lr	2	<del>                                     </del>	Ph	PI	Pi	F	н	H	CF3	H	H	Н	CH3
641	lr	2	<del>                                     </del>	Ph	PI	PI	F	H	F	CF3	H	H	H	CH3
642	lr	2	<del>   </del>	Ph	PI	PI	H	CH3	Н			H		
643	lr	2	<del>  ;                                   </del>	Ph	PI	P1	H	H	CH3	H	H		H	CH3
644	lr	2	+		PI					H		H ::	H.	
645	b	2	<del>                                     </del>	Ph Ph	PI	P1	H	C2H5	H	H	H	H	Н	CH3
646				Ph			<u> </u>	H CAND	C2H5	Н.	H	H	H	CH3
		2	1		P1	PI	H .:	C4H9	H	<u> </u>	H	H	H	CH3
647	lr .	2	1	Ph	PI	P1	H	н	C4H9	Н	H	H	Н	СНЗ
648	lr .	3	0	Ph	P2	<b>├</b>	Н	Н	CH3	H	H	H	Н	
649	b	3	0	Ph	P2_	<del></del>	Н.	Н	C4H9	H	H	H	H	
650	<u> </u>	3	0	Ph	P2	<del>  -</del> -	F	H	F	H	H	Н	Н	
651	lr .	3	0	Ph	P2	١ <u>٠</u>	H	Н	F	<u>H</u>	Н	H	H	-
652	lr .	3	0	Ph	P2	<b>├</b> ╌	H	CF3	H	Н	H	н	Н	
653	l tr	3	0	Ph	P2	ļ <u> </u>	H	Н	Н	Н	Н	Н	Н	
654	ŀ	3	0	Ph	P2	<del>  -</del>	Н	H	Н	Н	Н	Н	Н	-
655	lr_	3	0	Ph	P2		H	H	Н	H	Н	Н	Н	1
656	lr	3	0	Ph	P2		Н	Н	Н	Н	H	Н	CH3	
657	lr	3	0	Ph	P2		Н	Н	H	Н	Н	CH3	H	
658	Îr	3	0	Ph	P3		Н	H	CH3	Н	Н	Н	Н	
659	ir	3	0	Ph	P3	-	Н	Н	C4H9	Н	Н	Н	Н	
660	b	3	0	Ph	P3		F	Н	F	Н	Н	Н	H	-

【表1-12】

- 12	ı,												
No	М	æ	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	8-R7	8-R8
661	İr	3	0	Ph	P3	Н	Н	F	н	Н	Н	н	
662	lr.	3	0	Ph	Р3	н	CF3	H	Н	н	Н	Н	-
663	İr	3	-	Ph	P3	Н	Н	Н	н	н	Н	н	-
664	br	3	Ö	Ph	P3	Н	Н	Н	н	Н	Н	н	-
665	br	3	0	Ph	P3	Н	Н	н	Н	Н	н	н	-
666	lr	3	0	Ph	P3	Н .	Н	Н	Н	CH3	Н	Н	
687	lr	3	0	Ph	P3	H	Н	H	Н	Н	CH3	H	
668	lr	3	0	Ph	P4	H	Н	CH3	H	H	Н	Н	
669	lr	3	0	Ph	P4	Н	Н	C4H9	H	Ŧ	H	Н	-
670	lr	3	0	Ph	P4	F	Н	F	Ι	Ŧ	H	H	
671	lr	3	0	Ph	P4	Н	н	F	H	H	Н	Н	
672	lr	3	0	Ph	P4	н	CF3	Ή	Н	н	Н	H	
673	lr.	3	0	Ph	P4	Н	Н	H	Н	н	H	Н	
674	lr	3	0	Ph	P4	Н	H	Н	н	Н	Н	H	
675	lr	3	0	Ph	P4	Н	H	Н	Н	_ н	H	Н	
676	lr_	3	0	Ph	P4	Н	Н	H	Н	CH3	Н	H	
677	Îr	3	0	Ph	P4	Н	н	Н	H	Н	CH3	H	
678	lr	3	0_	Ph	P5_	H	Н_	CH3	H	Н	Н	H	
679	lr	3	0	Ph	P5	Н	<u>н</u>	C4H9	H	Н	Н	H	
680	lr	3	0	Ph	P5_	Н	Н	F	Н	н	Н	Н	L
681	lr	3	0	Ph	P5	Н	CF3	Н	Н_	H	Н	Н	
682	ir	3	0	Ph_	P5	H	H	H	Н_	_н_	CH3	Н	
683	lr	3	0	Ph	P6_	Н	Н.	CH3	H	Н	Н	Н	H
684	lr	3	0	Ph	P6	H	Н	C4H9	Н	H	н	Н	Н
685	lr	3_	0	Ph	P6	Н	н	F	Н	н	H	H	H
686	lr	3	1 0	Ph	P6	Н	CF3	_н_	Н	Н	Н	H	Н
687	lr_	3	0	Ph	P6	Н	Н	Н	H	Н	CH3	Н	Н
688	lr	3	0	Ph	P7	H	Н	CH3	Н	H	Н	Н	Н
689	lr	3	0	Ph	P7	H	H	C4H9	Н.	H	Н.	Н.	Н
690	lr .	3	0	Ph	P7	H	Н	F	Н	Н	Н	Н	н
691	lr .	3	1 0	Ph	P7	H	CF3	H	Н.	H	H	Н	Н
692	lr_	3	0	Ph	P7	H	H	H	<u> </u>	H	CH3	H	H
693	lr .	3	0	Ph	P8	H	H	CH3	_н_	H	H	H	H
694	lr .	3	0	Ph	P8	Н	H	C4H9	H	<del>  H</del>	H		
695	lr	3	0	Ph	P8	н	H H	F H	H	H	H	CH3	H
696	<u>lr</u>	3	10	Ph	P8	H		H	H	H	CH3	H	<del>                                     </del>
697	lr .	3	10	Ph	P8	Н.	H	CH3	H	H	H	H	H H
698	lr	3	<u> </u>	Ph	P9	H	<del>                                     </del>	CH3 C4H9	H	H	<del>     </del>	H	H
699	ir	3	<u> </u>	Ph	P9	H	H	F C4H9	<del>                                     </del>	H	H	H	H
700	lr .	3	0	Ph Ph	P9	H	H	H	H	H	H H	CH3	<del>                                     </del>
701	1 1		<del></del>	Ph	P9	H	H		H	H	CH3	H	H
702	l ir	3	0	ועים ן	1 179	1 n	1	<u> </u>	<u> </u>			<u> </u>	1

[	2	I	F	Ξ	Ī	Ξ	F	Ŧ	F	I	=	Ŧ	F	Ξ	F	E	Ξ	Ī	Ē	Ē	ī			,	,	Ι,	,	ŀ			,	,	,	Ι.	,	Ţ.	Ţ.	ļ	Γ.	F	Ē	Ŧ
1		_	H	I	-	Ī	Ī	Ξ	I	Ī	Ī	-	I	-	Ē	Ī	=	-	Ī	Ī	-	,	ļ.	<del> </del>	<del> </del>		<del> </del>	-	-	ļ.	-	ļ.,	-	<del> </del>	-  -	<del> </del>	<del> </del>	<del> </del>	<del> </del>	L	C4H9	-
90	멬	-	H	-	Ŀ	Ī	-	-	Ļ		Ļ	Ļ	Ļ	Ļ	Ļ	Ļ	Ļ	Ļ	L	F	-	<del> </del>	-	-	-	-	<del> </del>	  -	<del> </del>	<del> </del>		<del> </del>	<del> </del>	ŀ.	-	<del> </del>	<u> </u>	-	-	-	t	E
100	믜	_	L	H	F	F	F	E		E	E	E	E	E	E	E	E	E	E	E	F	Ľ	Ŀ	L	L	L	Ë	┞	Ŀ	Ė	H	ŀ	Ŀ	Ľ	Ŀ	ļ.	Ľ	Ŀ	┞	F	F	F
٩	믜	_	_	_	Ξ	L	Ξ	Ξ	Ξ	F	F	Ξ	F	Ξ	Ξ	F	F	-	F	F	F	Ľ	<u>'</u>	Ľ	Ľ	Ľ	Ľ	Ľ	Ľ	Ľ	Ľ	Ŀ	Ľ	Ľ	Ľ	Ľ	Ľ	Ľ	Ľ	Ξ	Ξ	Ξ
90	┩	Ξ.	I	Ξ	н	Ξ	Ξ	L	Ξ	L	╀	L	L	F	Ξ	F	Ε	Ė	Ξ	F	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ε	Ξ	Ξ	Ξ	<u> </u>	=	Ξ.	Ξ.	Ξ	Ξ	Ξ	H3	×	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ
١	-۱۱	Ξ	Ξ	Ξ	H	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	SES	F	-	Ξ	Ξ	Ė	Ξ	Ξ	F	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ė	E	Ξ	CF3	CF3	CH3	Ŧ	H	H	E	E	당	Ξ	당	Ξ	Ξ	Ξ	당
å		r	=	Ξ	Ξ	Ξ	E	Ξ	Ξ	당	Ξ	Ξ	F	Ξ	E	-	F	×	Ξ	Ŧ	F	-	Ŧ	Ξ	F	F	F	Ξ	I	Ŧ	=	H	I	┝	F	F	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ξ	Ŧ	Ξ
ä	2	=	I	Ξ	×	±	H	Ŧ	Ŧ	=	F	F	Ξ	F	Ξ	Ξ	F	Ξ	F	Ξ	Ξ	F	Ξ	Ξ	Ŧ	Ξ	Ē	Ξ	F	Ξ	Ŧ	Ξ	Ŧ	F	Ξ	Ξ	Ξ	Н	Ξ	Ŧ	Ξ	Ŧ
i	2	r	•	·	-	ŀ	I	Ŧ	F	F	F	Ŧ	ļ	ŀ	F	F	F	F	ŀ	Ē	Ξ	ŀ	,	,	,			ŀ	,	ŀ	•	-	-	ļ,	ŀ	ŀ		-				٠
8	-0	3	-			ŀ	I	I	F	Ŧ	I	Ī	ļ	ŀ	늄	F	F	Ī	F	I	Ī	,				-	ļ.	,	,		-	-	-	-	ļ.	ŀ	-	-	-			
6			I	Н	I	당	H	Ī	Ī	F	1	F	-	Ī	H	=	Ī	Ī	-	Ī	Ī	-	ļ-	,	-	-	ļ-	-	-	-	-			-	ļ-	ļ. ļ,	-	-	-	-	-	-
100	↤	E	H	CH3	Н	-	Н	뜑	Ī	Ŧ	-	Ļ	Ŀ	Ŀ	Щ	F	Ŀ	F	SH3	-	-	-				-	-		<u> </u>	_			_	-	-	<del> </del>	L.	Η.	Н	-	H	-
. 0 . 0	-11	7	H	0 l H	H	Н	Н	F	Н	┞	Ī	L	Ļ	_	H	F	H	H	E E	H	H	H	L.	_			ŀ	Н	Ŀ	H	_		H	H	Ŀ	Ŀ	Ļ	Ļ	H	Ĥ	H	Ė
-	⇥	4		Н	L	H	L	L	L	L	H	H	L	H	Н	2	3	3	L	3 H	E	_	Ľ	_	Ľ	- 1	Ľ	-	-	-	•	Ľ	•	-	_	Ľ	Ŀ	•	H	Ĥ	Ц	_
A_0,	ⅎ		Ö	H	ģ	_	j O	H	CH3	Ξ.	Ē	Ē	Ξ.	H	Ξ	5	당	동	±	CH3	당	- ]	-	•	-	•	-		-	-	-	-	_	-	- 11	•	-	_	Ц	•	Ľ	-
100	╢		I	H	Ξ	H	<b>x</b>	нl	=	=	۲	Ξ	Ξ	Η	×	H	Ξ	*	Ħ	1	Ц	L	Ц	Ц	Н	Н	HO.	Ħ	Η	Ħ	Ξ	Ξ	Ξ	CF3	ಚ	CF3	CF3	I	I	CH3	Ξ	H
٩		٦	I	Ι	Ξ	H	*	Ħ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	4	Ŧ	H	Ξ	Ξ	H	۲	Ħ	CH3	C2H	C4H9	14	CF3	۲	Ξ	CH3	H	문	I	끉	Н	4	н	H	Ŧ	I	н		Ξ
¢	1	١	'	_	-	-	-		-	Ŀ	Ŀ	-	1	•	•	Ŀ	- 1	Ŀ	-	-	•	•	·	ı	•	•	·	-	•	•	1	ᄄ	S S		•	-	-	1	CH3	= 1	•	ı
Ŀ	Ì	<u>'</u>	•	•	٠	-	•	٠	-	-	-	-	-	•	1	•	•	•	-	-	-	•	ı		,		-		ŧ	,		닭	Ξ		,	,	٠	٠	Ŧ	•	·	-
4	ا,	٠		•				-	-			-	-	-	-			-	-	_		-		-	4	_	-			ı		CH3	CH3		•	-	•	-	CH3	•	ŀ	•
9		-	ī	Ьe	8d	ld	ld	Ы	ld	9d	ЬВ	Ьd	Ьl	ld	þi	Ы	9d	8d	ы	Ы	ld	-	·		•	•		-	1	•	1				•	-	•	1	•	ы	ā	Ιd
١	Н	5	Tol	Ynl	Tol	Tn2	7n3	Np1	Np2	ZdN	Np2	<b>e</b> d	UO	Cn2	н	FI	ld.	Ш	Onl	20	Fn1	•	ı	-	-	1	,	•	•		•	•	1	•	•	-	-	•	-	١	•	•
٩	,	-	ā	ā	þ	þi	PI	ld	١d	١d	ld	١d	١d	Ιd	PI	ld	Ьl	ld	Ρí	Ы	Ρl	ы	þ	þ	ā	Ы	ld	ld	Ы	ld	P8	ā	P5	<u>.</u>	þļ	Ρί	þ	ā	ī	Ы	ā	ā
Ŀ		5	£	£	đ	ď	ď	ų	Æ	Ч	6	4	ча	ď	ď	Ph	둅	P	£	ď	H.	Tri	Ī	Tn1	Tol	Tu	Tot	Tul	Į,	Tul	Tal	֖֖֖֚֭֡֞֝֟	Ę	Tn2	Tn2	Ĭn2	Tn2	Ž12	2	72	Yn2	742
Ľ	ŀ	-	-	-		-	_		_	-	$\perp$	Ы				•		•				0	0	•	-	0	0	0	۰	۰	•	-	-	0	٥	0	-	•	-	-	-	-
L	ŀ	1	2	2	2	7	2	2	-2	2	- 2	2	7	2	2	2	2	2	2	2	2	3	-	3	~	9	3	6	~	-	-	~	~	3	3	9	3	~	~	~	2	~
	4	1	-	4	Ц	٤	-	Ц	Н	Н	Н	Н	2	Н	_		Щ	Ц	Щ			Ц	4	_	4	_1		Ц	_	È	_	_	_	_	┙		Ц	_	Ц	Ц		┙
	1	3	704	705	708	70,	708	709	710	11	712	713	714	715	718	717	718	719	720	721	722	723	75	725	8 7	727	728	729	8	3	33	23	134	735	738	737	738	23	20	7	742	5
ž																														_	_							_				

(表1-1

B:-R8						٠	٠	-	,			•							Ţ.		-	I	I				•			,			,	,	,	I	
B'-R7	-	,	•	-	-		•	-	-	<u> </u>	-	•			-		_				-  -	Ξ	Ŧ	-	-	-		-	-			-	_	-		I	-
9B		-	-		-		-		,	-	•	-			-	-	-				1	Ξ	I	-	•	-	-	·	•	-	•	-	-	-	-	I	-
B'-R5	ŀ	-	•	•	-	-	-	-		-	-	-		-		-	-				•	Ŧ	I	-	-		-	•			•		1	-	•	Ι	•
8-B	Ξ	Ŧ	Η	н	н	I	H	I	I	H	н	I	I	1	н	н	н	н	I	Ξ	Ŧ	н	Ι	Н	н	н	I	I	I	н	н	Ŧ	н	Ι	ı	Ξ	I
B-R7	용	Ξ	CF3	CF3	Ξ	CF3	H	H	Ŧ	CHO	H	CF3	H	I	×	CF3	н	Ŧ	I	Ξ	CF3	н	CF3	CH3	x	Ξ	ı	Ŧ	Н	н	н	CH3	I	CF3	¥	CH3	Ξ
8-18	Ξ	용	Ξ	Ŧ	Н	×	Ŧ	Ŧ	유 왕	I	CF3	Ŧ	Ξ	н	н	H	H	Ξ	Ŧ	=	н	н	Ŧ	н	CH3	н	H	н	н	I	CH3	I	ı	I	I	I	I
B-R3	Ŧ	±	Ξ	Ŧ	н	¥	±	н	I	×	I	I	Ξ	×	Ŧ	¥	¥	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	н	Ξ	Ξ	x	н	I	н	H	н	н	I	CH3	I	I	I	Ξ
A-R4	Ξ	Ξ	I	I	I	Ξ	I	н	Ξ	н	н	н	Ξ	н	н	н	Н	±	Ξ	=	Ŧ	н	Ŧ	I	I	Ξ	I	I	Ξ	Ξ	I	н	Ŧ	Ŧ	×	Ξ	Ξ
A-R3	F	Ξ	Ŧ	Ŧ	н	×	H	Ξ	Ξ	I	н	Ŧ	Ξ	Η,	Ŧ	¥	H	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	н	Ξ	Ŧ	I	Ŧ	띥	3	1	CH3	H	Ξ	I	Ŧ	I	I	용
A-R2	E	Ξ	Ξ	Ŧ	н	Ξ	×	н	±	H	H	I	H	Ξ.	н	Ξ	н	1	Ξ	Ξ	H	Ξ	I	Ŧ	Ξ	CH3	I	Ξ	I	Ŧ	×	Η	Ŧ	Ŧ	Ξ	Ξ	r
A-R	Ξ	Ξ	Ξ	H	H	Ξ	×	CH3	당	CH3	CH3	CH3	4	CF3	ď	F	CH3	СНЗ	CH3	당	CH3	CH3	CH3	I	I	Ξ	Ξ	×	I	Ŧ	Ξ.	I	I	I	I	I	Ξ
0	Ŀ	Ŀ	-	•	CH3	당	CH3	-		Ŀ	•	-			-	-	CH3	CH3	Щ	당	당	•	-	١	-	-	•	-	CH3	당	١		١	•	CH3	-	_
-	Ŀ	L	-	-	3 CH3	Э Н	Н	· L.	- ]	Ŀ	•	•		- 17	-	-	H	-		Н	I	-	-	-	-	-	ı	Н	CH3	н	-	٠	•		I	٠	_
## ##	Ľ	Ľ	•	1	Н	CH3	÷.		Ŀ	-	-	-	-	-	-	-	Š	HO:	H	CH3	S	Н	Ŀ	•	٠	•	•	-	CHS	CHO	-	•	-	•	S S	•	'
B B'orB"	lid	P1 -	- Id	P1 -	- ld	- Id	-   ld	-   ld	- Id	- ld	- I I d	-   ld	- Id	- 10	- ld	- Id	- 16	- 16	<u>.</u>	- 10	-	Н	pi pi		-	P1 -	-	- 10	- l ld	- 90	- Id	- 10	- ld	- Id	- 10	Pi Pi	- Id
_	Tn3	Н	Н	Н	Н	Н	Н	H	┝	Н		Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	H	H	Н	Н	Н	Н	Н	Np2 F	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
$\vdash$	°	Н	Н	H	Н	Н	Н	0	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	⊦⊣	┡	Н	Н	Н	Н	Н	Н	0	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
Ε	3	3	3	1 3		I	_		_		1	_	_	$\mathbf{-}$	_	1	_		_	_	_		_												_		
$\vdash$	Ŀ	ш	Н	$\overline{}$	П	ш				ш	ш	ш			Ш				L								_ i					ш					LJ
<u> </u>	4	745	746	747	748	749	750	751	752	753	754	755	758	757	758	759	780	78	762	783	764	785	766	787	788	789	57	17.	277	577	774	175	178	777	778	179	780

【数1-1

	_	7	_	Т	т	7	-	т	7	7	_	_	7	_	_	_	_1	7	_	7	7	Т	Ť	7	-	_	7	Т	Т	Т	Т	7	7	7	т	Т	_	1	т	7
B'-R8	ı	,	•	,		•		,		'	_							,	,	,		٠		٠	,	'	-	-			١.		٠		ا.		۱			
B'-R7	-	•		•	•	,	,	,		,	,	,		•			•	'	•	,	1		,	•	,		_	=	,	-	'	'	,	•	-	·	-	'	,	-
BR6	-	-	•	•	•	-	•	•		,		'	,	-	•	•		•	•	'		•	·	-		'	•	=	•		-	•	•	•	•		-	•	•	-
B'-R5	-	•	-	·	•		,			•	1	•		•		•	٠	-					,	•	·			Ŧ	-		,	٠	'	١		,	,	·	•	•
B-R8	Ξ	I	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	I	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	¥	I	I	×	Ŧ	I	Ŧ	I	I	Ξ	I	Ξ	Ŧ	Ŧ	=	Ξ	-	r	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	I	Ŧ	=
B-R7	Ŧ	CH3	I	용	I	I	¥	I	¥	I	Ξ	I	I	I	I	I	×	I	I	Ŧ	H	CH3	Ŧ	I	Ŧ	I	Ξ	Ξ	욹	Ŧ	Ξ	CH3	CH3	Ξ	=	CAH9	Ŧ	I	I	Ξ
B-R6	Ŧ	×	CH3	I	I	I	I	Η	Ξ	¥	I	I	Ξ	I	I	н	н	Ŧ	Ξ	Ŧ	CH3	I	I	×	Ξ	I	I	I	I	CH3	I	I	x	I	I	I	I	I	I	I
B-R5	I	н	I	Ξ	I	I	Ŧ	н	H	н	I	I	I	Ξ	I	н	Ŧ	¥	н	I	Ι	I	I	Ξ	I	I	I	I	I	Ξ	CH3	I	r	I	I	I	I	I	Ξ	Ŧ
A-R4	Ξ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	н	Ŧ	н	Ξ	н	н	н	н	н	H	Ŧ	Ξ	н	CHO	당	Ξ	Ŧ	Η	н	н	I	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	×	I	Ŧ	Ξ	x	I	Ŧ	I	=
A-R3	C2H5	Ξ	Ξ	당	윤	Ch3	CH3	Ŧ	용	Ξ	CHO	CH3	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	I	¥	Ŧ	Ξ	¥	H	Ξ	I	Ŧ	Ŧ	Ξ	Ξ	¥	Ξ	H	I	Ξ	I	¥	당	×	CZHS	C4H9
A-R2	Ξ	I	I	Ξ	I	Ŧ	Ξ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	±	CH3	CH3	당	C2HS	2 E E	C8H17	CHO	C2H5	CHO	CHO	ď	CHO	CH3	CH3	당	욵	Ŧ	I	<b>±</b>	H	H	×	Ξ	Ξ	I	당	Ξ	Ξ
A-RI	Ŧ	Ξ	Ξ	H	Ŧ	I	I	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	н	Ξ	I	Ξ	Ξ	Ξ	Ŧ	Ξ	Ŧ	н	Ξ	H	Ξ	Ξ	н	н	Ξ	I	Ŧ	I	н	н	Ŧ	Ŧ	Η	I	Ξ	I	Ξ
0	ŀ	ŀ	Ŀ	١	-	ŀ	동	동	┢	용	Ŀ	'	,	-		ŀ	ŀ	ŀ	Ŀ	Ŀ	Ŀ	- 1	Ė	ŀ	중	Н	H	- 1	-	•	-	Ŀ	CH3	CH3	CH3		·	Ŀ	Ŀ	·
-	ŀ	Ŀ	ŀ	ŀ		Ŀ	L	Ľ	┡	Ľ	⊢	Ŀ	-	•	ŀ	Ŀ	ŀ	ŀ	Ŀ	ŀ	Ŀ	·	-	Ŀ	Ξ	Ľ	⊢	Ŀ	-	-	•		×	CH3	1	٠	-	Ŀ	Ŀ	1
ш	L	Ŀ	Ľ	Ŀ	ŀ	Ŀ	움	8	동	SH30	'	ŀ	ŀ	Ŀ	Ŀ	ŀ	ŀ	ļ.	ŀ	'	Ŀ	Ŀ	Ŀ	ŀ	몽	용	동	Ŀ	-	_	Ŀ	Ŀ	중	용	SES	<u>'</u>	Ľ	Ŀ	Ŀ	•
BorB	ŀ	ŀ	ŀ	ŀ	,	Ŀ	ŀ	'	ŀ	ŀ	Ľ	ŀ	Ľ	Ŀ	Ŀ	ŀ	ŀ	Ľ	ŀ	ŀ	Ľ	ļ,	ŀ	ŀ	Ŀ	Ŀ	Ľ	ā	Ŀ	Ŀ	Ŀ	ŀ	-	Ľ	Ŀ	ā	Ŀ	ŀ	<u>'</u>	-
-	ā	₽	╀	ā	L	┡	Ļ	ā	₽-	╄	╀	⊢	2 PI	┡	ā	₽	ة	╀	⊢	┡	Ļ	L	┡	<b>!</b> —	<u>a</u>	┢	⊢	ā	<u>-</u>	⊢	ā	┡	┡	ā	┡	⊢	⊢	٦	⊢	ld 4
⊢	<u>u</u>	t	t	H	H	H	t	H		۰	t	t	┢	۲	┢	t	t	t	t	H	t	1-	t	┢	0	┪	°	0	Т	0 Fn	┢	T	-	t	-	<u> </u>	t	r	T	0
L	-	L	L	L	L	L	L	L	-	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	_	2	L	L	L	L	L	L	~	_	L	L	L	L
$\vdash$	  -	╀	╀	┞	⊦	╀	╀	╀	╀	╀	┞	╀	₽	₽	ŀ	╀	╀╌	₽	╀	╀	₽	┞	┞	╀	╀	┞	╀	┡	<u>_</u>	┝	⊢	╀	┞	╀╌	╀╌	╀	Ͱ	₽	╀	⊢
? 1	!!		1	1_	1_	L	Ł	L	L	L	L	Ι.	1_	1	_	L	1	1	1	L_	L			1_	1	1_	L.	L	L		L	_	L	L.	L	_	L	ᆫ	ᆫ	820

(极1-1

_	-		_	_	_	_					_		-	_	,_	_	_	_	_	_		_		_	_			_	_	_	_	_		_		_				
8-R8			.	١.		١.	١.	١.			ŀ	ŀ	ŀ	Ŧ	F	١.	١,	١.	١.	ŀ	ļ.	١,	١.		ŀ		١,					,		1	,	,	,	,	ŀ	·
B'-R7				ŀ		,	ŀ	,	ŀ				,	Ξ	Ξ	ŀ		ŀ			ŀ	,		ŀ	ļ			ŀ	ŀ	,	ŀ		,		ŀ			ŀ		·
B-R8					,	ŀ	,		,	ŀ	ŀ	ŀ		I	=			ŀ	ŀ	ŀ	ŀ	,		ŀ	ŀ						,	ŀ			ŀ	,	ŀ	ŀ		ŀ
B'-R5		,			ļ		ŀ	ļ,	,		,		ŀ	Ŧ	Ξ	ŀ		ļ	ŀ	ŀ	ŀ	ļ.	-	,			ŀ			ŀ				,	ŀ		-	ŀ	ŀ	i
B-R8	F	Ē	F	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	-	Ξ	Ŧ	Ξ	F	Ξ	Ξ	Ŧ	Ξ	Ē	-	Ξ	Ŧ	Н	Ī	Ŧ	Ξ	Н	×	Ŧ	=	Ξ	Ξ	Ŧ	Ξ	=	Ŧ	I	Ŧ
B-R7	Ē	=	I	-	Ī	Ŧ	동	Ī	Ξ	: 당	Ξ	Ŧ	Ŧ	F	I	ļ	Ξ	Ξ	Ŧ	Ŧ	Ē	H	Ŧ	Ŧ	Ħ	-	Ŧ	=	н	H	Ŧ	F	뜐	뚱	CH3	H	당	CH3	뜐	CH3
B-R8	E	Ŧ	Ŧ	Ŧ	-	Ŧ	F	Ξ	뚱	×	F	Ξ	Ξ	Ŧ	Ē	=	F	Ī	F	Ξ	F	H	H	-	H	Ŧ	H	F	Н	H	Ξ	÷	Ŧ	F	Ŧ	Н	Ŧ	Ŧ	Ξ	Ŧ
B-R5	Į	Ī	-	F	=	Ξ	Ŧ	F	Ē	Ξ	Ξ	=	Ξ	-	Ξ	Ŧ	Ŧ	Ŧ	=	Ī	Ŧ	=	Н	H	I	I	H	Н	H	H	-	Ξ	Ŧ	I	Ŧ	H	_	=	Ŧ	Ŧ
A-R4	Ξ	Ξ	Ξ	Ξ	CF3	H	Ξ	Ξ	F	Ξ	Ξ	=	-	Ξ	F	Ŧ	Ī	Ξ	Ŧ	F	Ī	F	Ħ	н	н	н	H	H	CF3	н	<u>.</u>	CF3	Ŧ	Ξ	=	Ŧ	×	Ξ	Ŧ	¥
A-R3	Ŧ	ц.	1	L	H	F	Ŧ	Ŧ	Ξ	I		u	L	4	L	Ŧ	왕	Ξ	C2H5	C4H9	C8H17	C16H33	СНЗО	C2H5O	н	H	14	1	H		F	L	CH3	I	C2H5	C4H9	C8H17	C16H33	CH30	C2H50
A-R2	CF3	Ξ	-	CF3	CF3	CF3	CF3	CH3	Ŧ	Ξ	Ŧ	I	Ŧ	I	Ξ	CH3	Ξ	C2H5	I	I	Ī	H	Н	Н	C2H40	CF3	¥	CF3	CF3	Ŧ	CF3	CF3	H	C2HS	н	H	Н	H	H	Ξ
A-RI	F	I	Ĺ	Ξ	Н	1	Ξ	Ī	I	-	F	Н	F	×	-	H	Ŧ	Ŧ	I	Ŧ	±	H	Ŧ	Н	H	Ŧ	I	H	Ξ	ı		H	H	Ξ	Ξ	Ξ	+	H	Ŧ	=
0	-	-					•	,			땑	CH3	CH3	-	,	-	_	-			-	•	•	-		-	-		•	•	ı	-		-	-		-	•		
7	-	-	-	-	•	•	-	-		-	Ŧ	CH3	-				-	-	•	-	•	•	•			•	ι	,	-	-	-	•		,	•	•	-	•	•	
ξ	-	-	•	,	-	-	,		-		CH3	CH30	CH3	-	-	-	-		٠	-	-	•	•	•		-		•	-	-	•	-	Ŀ.		-	_	-		•	
B.orB			-	-	1	•	-	•	-	-	-		-	١d	l bL	•	-	-	-	•	-	•	٠	-	٠			-	•	٠		•		-	-	-	•		•	-
8	Ē	١d	١d	ld	ы	Ρl	ы	9d	١d	ld	1d	þl	ld	ld	ld	ld	14	ld	Ьi	ld	ld	μ	ā	þi	Þí	þl	Ьì	P1	<u>-</u>	ī	Ы	Ьl	þl	Ы	Ρl	PI	Ē	ы	ы	ā
۷	ď	Ή	ЧЬ	Чd	Ę.	Ρh	ч	Чd. I	14	ы	ч	Чd	Ч	Ph	ча	P	46	Ρh	ρh	h٩	Ρħ	ď	ď	£	Ę	Ph	ď	Ph	£	전	H.	Ъ	Чd	ď	P.	£	£	Ρh	Ph H	£
c	Þ	٥	٥	٥	0	0	0	0	o	0	1	1	1	1	1	. 0	0	0	0	0	0	0	٥	0	0	0	0	0	•	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	-
ε	6	3	3	3	S	3	3	3	3	3	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	7	7	2	7	7	~	7	7	2	2	2	2	2	2	2	2	7
×	£	£	뜐	£	æ	£	£	F.	Rh	R	뜐	£	£	£	æ	ď	ď	ď	ď	ř	ď	ã	ž	ă	ď	ñ	ď	ď	ď	ă	ž	ř	ž	ă	ž	ď	ď	ď	ď	<u>-</u>
ş	821	822	823	824	825	826	827	828	828	930	831	832	833	834	835	838	837	838	839	840	841	842	3	8 <u>4</u>	£	846	847	88 89	88	82 82	120	852	853	854	855	828	857	828	829	98
																						_	_		_	_			_*	_	_	_	_	_		_	_	_	_	_

【数1-1

000	2		·T					Ţ		Ī		·T		-	•	,	Ţ.	Ţ.	Ţ.	T		Ţ	·T	Τ.
6-04			1	+		<u>.</u>	•	<u></u>	1		+	·	<u> </u>	SE E	1		ļ.	<u> </u>	<u> </u>	Ţ,	1		<u> </u>	<del> </del>
ad-'a									1		,	·		Ŧ	1	,	,		ŀ	Ţ,	T	1	1	†
8'-0's		1			1			1	ŀ					-	•			,	,		1	1	1	1
8-89		: ;	,	:   1	-		2	-	<u> </u>	: .		2		E	I	r	Ξ	-	I	1	,	,	,	-
8-87	E	3 5	2 5	E	3 5	3 5	3 5	3 5	1	:   ,	,			-	¥	Ŧ	ı	I	I	1	],			
B-R8	1	-	-	-	-	:   :	-	-	-	1				-	I	I	Ξ	=	-	-	12	-		-
B-RS	1	ŀ	-	-	1	-	1	I	-					-	Ξ	H	I	×	-	-	2	-		-
A-R4	1	I	=	-	E	=	-	5	=	-	-		,	-	Ŧ	I	Ŧ	Ξ	Ŧ	Ŧ	I	1	1	I
A-R3	I	-	L	L	Ξ	u	L	u	Ξ		-				_	x	Ŧ	용	C2H5	L	u	=	I	몽
A-R2	C2H40	SF3	Ŧ	S E	S	Ξ	S.	S.F.	동	Ξ	=	CF3	5		3	I	Ŧ	Ŧ	Ŧ	I	CF3	몽	I	I
A-RI	Ξ	I	Ξ	Ξ	Ξ	-	L	Ξ	Ŧ	I		Ξ	7		-	돥	CH3	Ŧ	Ξ	Ŧ	Ξ	Ī	Ξ	Ξ
g	Ŀ	ŀ	Ŀ	ŀ	Ŀ		Ŀ	ŀ	용	इ	뚬	ਤੂ ਹ	,	I	.]	-	-	-		,	ŀ	Ŀ	इ	Ŀ
_	Ŀ	ŀ	ŀ	ŀ	Ŀ	ŀ	ŀ	Ŀ	Ξ	몽	L	-	ŀ	L	'	'	-	-	•	- 1	ŀ	ŀ	Ξ	ŀ
ш	ŀ	ŀ	Ŀ	Ŀ	ŀ	'	Ŀ	ŀ	용	용	용	동	Ŀ	ŀ	<u>.</u>	_	٠	-	-	Ŀ	Ŀ	Ŀ	용	Ŀ
BorB.	Ė	ŀ	Ŀ	ŀ	Ŀ	Ŀ	ŀ	ļ.	Ŀ	ŀ	ŀ	ŀ	ā	à		-	ā	•	-	-		Ŀ	ŀ	ā
٧.	-	١.	Ŀ	Ŀ		ŀ	Ŀ	·	- 1	Ŀ	Ĺ	Ŀ	Ŀ	Ľ	1	2	Š	٠	-	-	Ŀ	·	Ŀ	Ŀ
8	Ы	ā	ā	٥	ā	ā	ā	ā	Ιd	P1	Ы	ā	ā	ā	+	=	ā	<u>-</u>	<u> </u>	P	P6	ıd	ā	řď
Н	一	_	Н	Н	Н	-	ď	Н	£	ų.	Ч	Æ	Ę	á	ľ	£	á	æ	£	£	£	Ö	Ą	ą
c	Н	0		0	0	0	٥	٥	-	1	١	-	Ŀ	-	1	1	-	٥	•	0	0	0	-	
E	Н	2	7	2	2	2	Н	2	-	-	-	-	-	-	1	1	-	4	7	~	2	2	1	-
Σ	Н	2 P	4	Н	<u>ج</u>	8	Ц	<u>د</u>	Ц	Ц	<u>د</u>	Н	┡	L	1	۲	4	4	4	4	P	P	ď	Ь
Š	881	882	883	964	865	866	887	888	88	870	871	872	873	Ž		6/5	8	877	878	878	8	881	882	

以下に実施例を挙げて本発明を具体的に説明する。

本実施例に用いられたイリジウム金属配位化合物は以下に示す合成系路にて合成を行った。(類似の反応が、Inorg. Chem. 1994, 33, p.545に記載されている。)

≪イリジウム金属配位化合物の合成≫

本発明で用いたイリジウム錯体の合成方法のスキームを示す。

10

5

(実施例1) 例示化合物729の合成

$$S \rightarrow B(OH)_2 + Br \rightarrow CF_3$$
 $A \rightarrow CF_3$ 
 $A \rightarrow CF_3$ 
 $A \rightarrow CF_3$ 
 $A \rightarrow CF_3$ 
 $A \rightarrow CF_3$ 
 $A \rightarrow CF_3$ 
 $A \rightarrow CF_3$ 
 $A \rightarrow CF_3$ 
 $A \rightarrow CF_3$ 

100mlの3つロフラスコにチエニルボロン酸3.18g(24.9mmol)、1ープロモ4ートリフルオロメチルピリジン5.65(25.0mmol)、トルエン25ml、エタノール12.5mlおよび2Mー炭酸ナトリウム水溶液25mlを入れ、窒素気流下室温で攪拌しながらテトラキスー(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)0.98g(0.85mmol)を加えた。その後、窒素気流下で8時間還流攪拌した。反応終了後、反応物を冷却して冷水およびトルエンを加えて抽出した。有機層を食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧乾固した。残渣をシリカゲルカラムクロマト(溶離液:クロロホルム/メタノール:10/1)で精製し、化合物A4.20g(収率74%)を得た。

5

10

15

20

25

100mlの4つロフラスコにグリセロール50mlを入れ、窒素バブリングしながら130~140℃で2時間加熱攪拌した。グリセロールを100℃まで放冷し、化合物A 1.15g(5.0mmole)、イリジウム(III)アセチルアセトネート(Ir(acac)3)0.50g(1.0mmole)を入れ、窒素気流下210℃付近で7時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して1N-塩酸300mlに注入し、沈殿物を濾取・水洗した。この沈殿物をクロロホルムを溶離液としたシリカゲルカラムクロマトで精製し、例示化合物729の赤色粉末0.33g(収率38%)を得た。

この化合物をトルエンの溶かした溶液の発光スペクトルの 1 max は 5 6 3 n m だった。また、この化合物のMALDI-TOF MS法 (Matrix-Assisted Laser Desorption Ionization Time-of-Flight Mass Sepectroscopy 法) で測定した (測定装置は Bruker社製「REFLEX-III型」)。この方法は目的物質から電子を 1 つ除いたイオンを質量分析器にかけ、その質量を測定するものであるために、

その質量はM+と表され、物質の同定によく使われている。測定したM+の値は877.0であり、目的物と確認した。

また発光が燐光であることを確認するためにこの例示化合物をクロロホルムに溶解し、酸素置換した溶液と窒素置換した溶液に光照射して、フォトルミネッセンスを比較した。結果は、酸素置換した溶液はイリジウム錯体に由来する発光がほとんど見られなかったのに対し、窒素置換した溶液はフォトルミネッセンスが確認された。これらの結果より、本発明の化合物は燐光発光性を有する化合物であることを確認した。因に

10 消失しない。

5

また蛍光材料の発光寿命は一般に数n sec~数十n secであるのに対し、本発明の化合物の燐光寿命は、以下の実施例で得られたものも含めて、いずれも100nsec以上であった。

蛍光材料においては、酸素置換した溶液中でも化合物に由来する発光は

(実施例2)

15 実施例1と同様な合成方法で例示化合物(310)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの  $\lambda$  max は489 n m

MALDI-TOF MS:M+ 859.1

(実施例3)

実施例1と同様な合成方法で例示化合物(238)の合成を行った。

20 トルエン溶液の発光スペクトルの λ max は 5 1 5 n m

MALDI-TOF MS:M+ 709.1

(実施例4)

実施例1と同様な合成方法で例示化合物(242)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの  $\lambda$  max は 471 n m

25 MALDI-TOF MS:M+ 763.1 (実施例5) WO 02/45466 PCT/JP01/10477

38

実施例1と同様な合成方法で例示化合物 (384) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの  $\lambda$  max は 466 n m MALDI-TOF MS: M+ 913.1 (実施例6)

実施例1と同様な合成方法で例示化合物 (777) の合成を行った。
 トルエン溶液の発光スペクトルの l max は696 n m
 MALDI-TOF MS: M+ 1231.2
 (実施例7)

例示化合物(472)の合成を行った。

10

15

D

100m1の2つロフラスコにエトキシエタノール60m1、H<sub>2</sub>O 20mlを入れ、窒素バブリングしながら1時間攪拌した。化合物C 0.51g(4.4mmole)、イリジウム(III)トリクロライド水物 0.71g(2.0mmole)を入れ、窒素気流下100℃付近で1 6時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して水100mlに注入し、 沈殿物を濾取、水洗した。この沈殿物をエタノール60mlに投入し、 1 h撹拌した後沈殿物を濾取、アセトンにて洗浄し、化合物Dの黄色粉 末0.95g(収率89%)を得た。 WO 02/45466

5

10

15

20

100mlの2つロフラスコにエトキシエタノール50mlを入れ、 窒素バブリングしながら1時間攪拌した。化合物D 0.536g(0.5mmole)、化合物E 0.17g(1.4mmole)、炭酸ナトリウムNa<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>0.75gを入れ、窒素気流下100℃付近で16時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して水100mlに注入し、 沈殿物を濾取、水洗した。この沈殿物をエタノール70mlに投入し、 1時間撹拌した後沈殿物を濾取した後、この沈殿物をクロロホルムに溶解させた後濾過し、濾液を濃縮した。この濾液をクロロホルムを溶離液としたシリカゲルカラムクロマトで精製し、例示化合物472の黄色粉末0.45g(収率73%)を得た。この化合物をトルエンに溶解した溶液の発光スペクトルの1maxは526nmだった。また、この化合物の MALDI-TOF MSを測定したところM+が614.2であり、目的物と確認した。

## (実施例8)

本実施例では、素子構成として、図1 (c)に示す有機層が4層の素子 (有効表示面積約3 m m²)を作成した。透明基板15として無アルカリガラス基板を用い、この上に透明電極14として100 n m の酸化インジウム (ITO)をスパッタ法にて形成し、パターニングした。

この上にホール輸送層13として、前記構造式で表されるα-NPD を膜厚40nm真空蒸着した。その上に有機発光層として、前記CBP

15

20

をホスト材料とし、金属配位化合物(例示化合物 7 2 9)を重量比 8 重 量%になるように膜厚 3 0 n mで共蒸着した。さらに電子輸送層 1 6 と して、前記 A 1 q 3 を 1 0 <sup>4</sup> P a の真空度で抵抗加熱蒸着を行い、膜厚 3 0 n m の有機膜を得た。更に励起子拡散防止層 1 7 として B C P を 膜 厚 1 0 n m で真空蒸着した。

この上に金属電極層 11 の下引き層として、AlLi 合金を 15 n m 配置した。さらに金属電極 11 として、100 n m の膜厚のアルミニウム Al 膜を蒸着し、透明電極 14 と対向する電極面積が 3 m m 2 になる形状でパターニングした。

10 有機発光素子の特性は室温にて、電流電圧特性をヒューレッドパッカード社製の微小電流計4140Bで測定し、また発光輝度をトプコン社製BM7で測定した。

## (実施例9)

実施例1で合成した金属配位化合物(例示化合物729)を重量比7 重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

#### (比較例1)

表2に示す金属配位化合物(729R)(表2中に対比する本発明の 置換化合物を併記する)を重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と 同様にして素子を作成した。

表 2

No	М	N	m	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
729R	Ir	3	.0	Tn1	P1	Н	Н	-	_	Н	Н	Н	Н
729	Ir	3	0	Tn1	P1	Н	Н	-	-	Н	Н	CF <sub>3</sub>	Н

#### (比較例2)

表2に示す金属配位化合物(729R)を重量比3重量%で用いた以

外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

#### (比較例3)

表 2 に示す金属配位化合物 (7 2 9 R) を重量比 1 重量%で用いた以外は、実施例 1 と同様にして素子を作成した。

5 各素子に、ITO側を陽極にAl側を陰極にして電界を印加し、輝度 を測定した。電圧は12V/100nmとした。

酸素や水による素子劣化の要因を除くため真空チャンバーから取り出 し後、乾燥窒素フロー中で上記測定を行った。

各化合物を用いた素子の結果を表3に示す。比較例化合物の729R 10 の最大輝度濃度は表3の結果より明らかに1%と8%の間にあるが、置 換基を付与した(例示化合物729)は濃度7%以上の8%でも上昇し ており、8%において置換基を有していない729Rより遙かに高い輝 度で用いることができた。

表3《輝度比較》

	No	濃度(重量%)	輝度(cd/m2)
実施例8	729	8	4500
実施例9	729	7	4250
比較例1	729R	8	1620
比較例2	729R	3	4000
比較例3	729R	1	1290

15

#### (実施例10)

実施例2で合成した金属配位化合物 (310) 重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

#### 20 (実施例11)

実施例2で合成した金属配位化合物(310)重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

## (実施例12)

20

実施例2で合成した金属配位化合物 (310) 重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

#### (実施例13)

実施例3で合成した金属配位化合物 (238) 重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

#### (実施例14)

実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

#### (実施例15)

10 実施例3で合成した金属配位化合物(238)重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

#### (実施例15A)

実施例3で合成した金属配位化合物 (238) 重量比11重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

#### 15 (実施例15B)

実施例3で合成した金属配位化合物 (238) 重量比13重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を測定した。

## (実施例16)

実施例4で合成した金属配位化合物 (242) 重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

## (実施例17)

実施例4で合成した金属配位化合物 (242) 重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

#### (実施例18)

25 実施例 4 で合成した金属配位化合物 (242) 重量比 8 重量%で用いた以外は、実施例 8 と同様にして素子を作成した。

## (実施例19)

実施例5で合成した金属配位化合物(384)重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

## (実施例20)

5 実施例5で合成した金属配位化合物(384)重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

## (実施例21)

実施例5で合成した金属配位化合物(384)重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

## 10 (比較例4)

表4に示す金属配位化合物(1R)を重量比3重量%で用いた以外は、 実施例8と同様にして素子を作成した。(表4には対応する実施例化合物310、238、242および384の構造を併記する。)

表 4

No	М	m	n	A	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
1R	Ir	3	0	Ph	P1	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
310	Ir	3	0	Ph	P1	Н	CF <sub>3</sub>	Н	Н	Н	Н	Н	H
238	Ir	3	0	Ph	P1	Н	F	Н	Н	Н	Н	Н	Н
242	Ir	3	0	Ph	P1	F	Н	F	Н	Н	Н	Н	Н
384	Ir	3	0	Ph	P1	Н	CF <sub>3</sub>	F	Н	Н	Н	Н	Н

15

## (比較例5)

表4に示す金属配位化合物(1R)を重量比6重量%で用いた以外は、 実施例8と同様にして素子を作成した。

## (比較例6)

WO 02/45466 PCT/JP01/10477

44

表4に示す金属配位化合物(1R)を重量比8重量%で用いた以外は、 実施例8と同様にして素子を作成した。

実施例10~12、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、電流効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

各化合物を用いた素子の結果を表 5 に示す。 1 Rの最大電流効率を示すピークは表 5 の結果より明らかに 3 % と 8 %の間にある。一方、置換基を付与した (3 1 0) は濃度が 8 %でも電流効率の上昇が確認された。

	~ ~		<b>7</b>
	No	濃度(重量%)	(電流効率) c d / A
実施例10	3 1 0	3	2
実施例11	3 1 0	6	2. 4
実施例12	3 1 0	8	2. 7
比較例4	1 R	3	1 5
比較例5	1 R	6	1 9
比較例6	1 R	8	1 7

表5《電流効率の比較》

10

15

5

実施例13~15、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にA1側'を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

各化合物を用いた素子の結果を表6に示す。1Rの最大電力効率は表6の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(238)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

10

Νo 濃度 (重量%) (電力効率) 1 m/W 実施例13 238 3 5.4 実施例14 238 6 6 実施例15 238 8 . 6.2 実施例15A 238 1 1 6.5 実施例15B 238 13 6.3 比較例4 1 R 3 5.7 比較例5 1 R 6 6.2 比較例6 1 R 8 6

表6《電力効率の比較》

実施例16~18、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極に、A1側を陰極にして電界を印加し、外部量子効率を測定した。ここで外部量子効率とは、素子に流れる電流をヒューレッドパッカード社製の微小電流計4140Bで測定し、また素子の発光輝度をトプコン社製BM7で測定し、輝度(1m)/電流量(mA)の測定値を目安とした。

各化合物を用いた素子の結果を表7に示す。1Rの外部量子効率は表7の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(242)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

表7《外部量子効率の比較》

	No.	濃度(重量%)	外部量子効率
実施例16	242	3	3
実施例17	242	6	4
実施例18	242	8	4.2
比較例4	1R	3	7
比較例5	18	6	8
比較例6	1R	8	7.6

実施例19~21、比較例4~6の素子に、ITO側を陽極にAI側を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

各化合物を用いた素子の結果を表8に示す。1Rの最大電力効率は表8の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(384)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

表8《電力効率の比較≫

	No	濃度(重量%)	(電力効率)lm/W
実施例19	384	3	2
実施例20	384	6	2.3
実施例21	384	8	2.6
比較例4	1R	3	5.7
比較例5	1R	6	6.2
比較例6	1R	8	6

#### (実施例22)

10 実施例6で合成した金属配位化合物 (777) 重量比1重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

#### (実施例23)

実施例6で合成した金属配位化合物 (777) 重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

## 15 (実施例24)

実施例6で合成した金属配位化合物(777)重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

## (比較例7)

表9に示す金属配位化合物 (777R) を重量比1重量%で用いた以 20 外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

表 9

No	М	m	n	Α	В	A-R1	A-R2	A-R3	A-R4	B-R5	B-R6	B-R7	B-R8
777R	Ir	3	0	Рe	P1	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
777	Ir	3	0	Pe	Р1	Н	Н	Н	Н	Н	Н	CF <sub>3</sub>	Н

#### (比較例8)

表9に示す金属配位化合物 (777R) を重量比6重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

## 5 (比較例9)

表9に示す金属配位化合物 (777R) を重量比8重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

実施例22~25、比較例7~9の素子に、ITO側を陽極にA1側を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/100nmとした。

各化合物を用いた素子の結果を表10に示す。1Rの最大電力効率は表10の結果より明らかに1%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(777)は濃度が8%まで最大電力効率の上昇が確認された。

表10《最大電力効率の比較》

	No	濃度(重量%)	(電力効率)Im/W
実施例22	777	1	0.04
実施例23	777	6	0.12
実施例24	777	8	0.15
比較例7	777R	1	0.08
比較例8	777R	6	0.15
比較例9	777R	8	0.13

#### (実施例25)

実施例7で合成した金属配位化合物(472)重量比3重量%で用いた以外は、実施例8と同様にして素子を作成した。

## (実施例26)

15

10

実施例7で合成した金属配位化合物 (472) 重量比6重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

## (実施例27)

実施例7で合成した金属配位化合物 (472) 重量比8重量%で用いた以外は、実施例1と同様にして素子を作成した。

## (比較例10)

下記金属配位化合物 (472R) を重量比3重量%で用いた以外は、 実施例1と同様にして素子を作成した。

10

5

$$\begin{bmatrix} \bigcirc \\ \bigcirc \\ \bigcirc \\ \\ \bigcirc \\ \end{bmatrix}_{2} \text{Ir} \begin{bmatrix} \bigcirc \\ \\ \\ \bigcirc \\ \\ \\ \end{bmatrix}_{CH_{3}}$$

15

## (比較例11)

上記金属配位化合物(472R)を重量比6重量%で用いた以外は、 実施例1と同様にして素子を作成した。

## (比較例12)

20 上記金属配位化合物 (472R) を重量比8重量%で用いた以外は、 実施例1と同様にして素子を作成した。

> 実施例25~27、比較例10~12の素子に、ITO側を陽極にA 1側を陰極にして電界を印加し、電力効率を測定した。電圧は12V/ 100nmとした。

25 素子劣化の原因として酸素や水が問題なので、その要因を除くため真 空チャンバーから取り出し後、乾燥窒素フロー中で上記測定を行った。 各化合物を用いた素子の結果を表11に示す。1Rの最大電力効率は表11の結果より明らかに3%と8%の間にある。一方、置換基を付与した(384)は濃度が8%でも最大電力効率の上昇が確認された。

表11《最大電力効率の比較》

	No	濃度(重量%)	(電力効率)lm/W
実施例25	472	3	5.6
実施例26	472	6	6.3
実施例27	472	8	6.5
比較例10	472R	3	5.4
比較例11	472R	6	6
比较例12	472R	8	5.8

(実施例28)

5

$$F - \bigcirc B(OH)_2 + BF - \bigcirc N$$

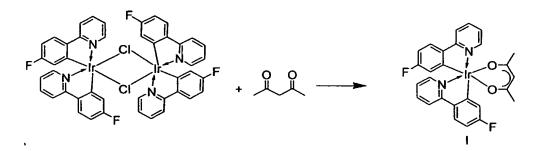
200mlの3つロフラスコに4-フルオロフェニルボロン酸3.5 0g(25.0mmole)、

10 1ーブロモピリジン3.95g(25.0mmole)、トルエン25ml、エタノール12.5mlおよび2M-炭酸ナトリウム水溶液25mlを入れ、窒素気流下室温で攪拌しながらテトラキスー(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)0.98g(0.85mmole)を加えた。その後、窒素気流下で8時間還流攪拌した。反応終了後、反応物を冷却して冷水およびトルエンを加えて抽出した。有機層を食塩水で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥して溶媒を減圧乾固した。残渣をシリカゲルカラムクロマト(溶離液:クロロホルム/メタノール:10/1)で精製し、化合物G3.24g(収率75%)を得た。

WO 02/45466

5

200mlの3つロフラスコに塩化イリジウム(III)・3水和物0. 881g(2.5mmole)、0.953g(5.5mmole)、エトキシエタノール75mlと水25mlを入れ、窒素気流下室温で30分間攪拌し、その後24時間還流攪拌した。反応物を室温まで冷却し、沈殿物を濾取水洗後、エタノールおよびアセトンで順次洗浄した。室温で減圧乾燥し、化合物Hの黄色粉末1.32g(収率92%)を得た。



200mlの3つロフラスコにエトキシエタノール70ml、H 0. 80g(0.7mmole)、アセチルアセトン0.22g(2.10mmole)と炭酸ナトリウム1.04g(9.91mmole)を入れ、窒素気流下室温で1時間攪拌し、その後15時間還流攪拌した。反応物を氷冷し、沈殿物を濾取水洗した。この沈殿物をシリカゲルカラムクロマト(溶離液:クロロホルム/メタノール:30/1)で精製し、化合物I(例示化合物No.489)の黄色粉末0.63g(収率71%)を得た。この化合物のトルエン溶液の発光スペクトルの1maxは WO 02/45466

5

10

15

PCT/JP01/10477

499 n m だった。また、MALDI-TOF MSによりこの化合物 のM+である638.7を確認した。

$$F \xrightarrow{N} 0 \xrightarrow{K} + F \xrightarrow{N} \longrightarrow F$$

100mlの3つロフラスコに化合物Gを0.21g(1.2mmole)、化合物I 0.32g(0.5mmole)とグリセロール25mlを入れ、窒素気流下180℃付近で8時間加熱攪拌した。反応物を室温まで冷却して1N-塩酸170mlに注入し、沈殿物を濾取・水洗し、100℃で5時間減圧乾燥した。この沈殿物をクロロホルムを溶離液としたシリカゲルカラムクロマトで精製し、(例示化合物No.239)の黄色粉末0.22g(収率63%)を得た。この化合物のトルエン溶液の発光スペクトルのλmaxは490nmだった。また、MALDI-TOF MSによりこの化合物のM+である708.8を確認した。(実施例29)

実施例7と同様な方法によって例示化合物(535)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの l max は525 n m

MALDI-TOF MS:M+ 671.7

(実施例30)

実施例28と同様な方法によって例示化合物(243)の合成を行った。

20 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は 5 1 8 n m MALDI-TOF MS: M+ 762.7 (実施例 3 1) 実施例7と同様な方法によって例示化合物 (5 1 1) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は 5 1 4 n m

MALDI-TOF MS: M+ 628.1

(実施例32)

5 実施例28と同様な方法によって例示化合物 (56) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの 1 max は505 n m

MALDI-TOF MS:M+ 697. 2

(実施例33)

実施例1と同様な方法によって例示化合物(389)の合成を行った。

10 トルエン溶液の発光スペクトルの λ max は 5 0 3 n m

(実施例34)

(実施例35)

実施例1と同様な方法によって例示化合物(390)の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの1maxは507nm

15 実施例1と同様な方法によって例示化合物 (312) の合成を行った。 トルエン溶液の発光スペクトルの \( \max \) は458 n m と 488 n m の ダ ブルピークを示した。

(実施例36)

実施例1と同様な方法によって例示化合物(312)の合成を行う。

20 (実施例37)

実施例1と同様な方法によって例示化合物 (314) の合成を行う。 (実施例38)

実施例1と同様な方法によって例示化合物 (388) の合成を行う。 (実施例39)

25 実施例1と同様な方法によって例示化合物 (392) の合成を行う。 (実施例40) 出発原料を変える他は実施例1と同様な方法によって、例示化合物(274)、(346)、(358)、(393)そして(396)の合成を行うことができる。

#### (実施例41)

10

15

20

25

5 以下表示装置の例を2例説明する。まずXYマトリックス配線を有す る画像表示装置を作成した例を図2に示す。

縦150mm、横150nm、厚さ1.1mmのガラス基板21上に透明電極(陽極側)として約100nm厚のITO膜をスパッタ法にて形成後、単純マトリクス電極22として100μm幅の電極を40μmの間隔で100ラインをパターニングした。つぎに実施例8と同様の条件で実施例1~7で合成した化合物をそれぞれ発光層12用のゲスト化合物として用いて4層の有機化合物層23を作成した。

続いてマスク蒸着にて、 $100\mu$ m幅の電極を間隔 $40\mu$ mで100ライン分の金属電極24を、透明電極と直交するように、真空度 $2\times1$  $0^{-5}$ Torrの条件で真空蒸着法にて成膜した。金属電極はA1/Li合金(Li:1.3wt%)を膜厚10nm、つづいてA1を150nmの膜厚で形成した。

この100 x 100の単純マトリクス型有機EL素子を、窒素雰囲気で満たしたグローブボックス中にて、図3に示す10ボルトの走査信号と±3ボルトの情報信号を用いて、7ボルトから13ボルトの電圧で、単純マトリクス駆動をおこなった。フレーム周波数30H2でインターレース駆動したところ、各々発光画像が確認できた。

本発明で示した高効率な発光素子は、画像表示装置としては、省エネルギーや高視認性を備えた軽量なフラットパネルディスプレイが可能となる。またプリンター用の光源としては、本発明の発光素子をライン状に形成し、感光ドラムに近接して置き、各素子を独立して駆動し、感光

10

15

20

25

ドラムに所望の露光を行う、ラインシャッターとして利用可能である。 一方照明装置や液晶表示装置のバックライトへの利用は、省エネルギー 効果が期待できる。

画像表示素子への別の応用では、先に述べた X Y マトリックス配線に変えて、薄膜トランジスタ (TFT) を備えたアクティブマトリクス方式画像表示素子が特に有用である。以下図 4 ~ 6 を参照して、本発明のアクティブマトリクス方式画像表示素子について説明する。

図4は上記パネルの平面図の模式図である。パネル周辺には、走査信号ドライバーや電流供給源からなる駆動回路と、情報信号ドライバーである表示信号入力手段(これらを画像情報供給手段と呼ぶ)が配置され、それぞれゲート線とよばれるX方向走査線、情報線と呼ばれるY方向配線、及び電流供給線に接続される。走査信号ドライバーは、ゲート走査線を順次選択し、これに同期して情報信号ドライバーから画像信号が印加される。ゲート走査線と情報線の交点には表示用画素が配置される。

次に等価回路を用いて、画素回路の動作について説明する。今ゲート選択線に選択信号が印加されると、TFT1がONとなり、情報信号線からコンデンサCadd に表示信号が供給され、TFT2のゲート電位を決定する。各画素に配置された有機発光素子部(ELと略す)には、TFT2のゲート電位に応じて、電流供給線より電流が供給される。TFT2のゲート電位は1フレーム期間中Caddに保持されるため、EL素子部にはこの期間中電流供給線からの電流が流れ続ける。これにより1フレーム期間中、発光を維持することが可能となる。

図6は本実施例で用いられるTFTの断面構造の模式図を示した図である。ガラス基板上にポリシリコンp-Si層が設けられ、チャネル、ドレイン、ソース領域にはそれぞれ必要な不純物がドープされる。この上にゲート絶縁膜を介してゲート電極が設けられると共に、上記ドレイ

ン領域、ソース領域に接続するドレイン電極、ソース電極が形成されている。この時ドレイン電極と透明な画素電極(ITO)は、介在する絶縁膜に開けたコンタクトホールにより接続される。

本発明で用いるアクティブ素子には特に限定はなく、単結晶シリコン TFTやアモルファスシリコンa-Si TFT等でも使用することが できる。

上記画素電極上に、多層あるいは単層の有機発光層を形成し、陰極である金属電極を順次積層し、アクティブ型有機発光表示素子を得ることができる。

## 10 [産業上の利用可能性]

5

15

以上説明のように、高いりん光発光収率を有し、短かいりん光寿命をもつ本発明の置換基を有した金属配位化合物を用いることにより、濃度消光を防止しつつホスト材料に付して高濃度で配合した発光層が形成される。結果として本発明によれば、発光効率の高い優れた発光素子を得ることができる。また、本発明の発光素子は表示素子としても優れている。

15

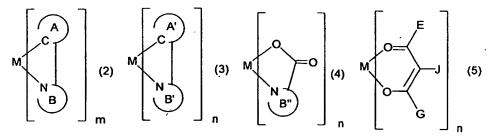
56

#### 請求の範囲

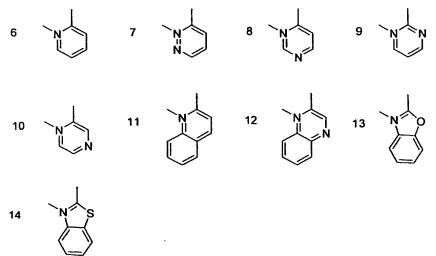
1. 基体上に設けられた一対の電極間に少なくとも一層の有機化合物からなる発光層を備える有機発光素子であって、前記発光層が非発光性の第一の有機化合物と下記一般式(1)で表される燐光発光性の第二の有機化合物から構成され、前記発光層の中で前記第二の有機化合物の占める濃度が少なくとも8重量%以上であることを特徴とする有機発光素子。

$$ML_nL'_n$$
 (1)

10 [式中MはIr, Pt, RhまたはPdの金属原子であり、Lおよび L'は互いに異なる二座配位子を示す。mは1または2または3であり、 nは0または1または2である。ただし、m+nは2または3である。 部分構造ML。は下記一般式(2)で示され、部分構造ML。は下記 一般式(3),(4)または(5)で示される。



NとCは、窒素および炭素原子であり、AおよびA'はそれぞれ炭素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基であり、B,BおよびB'、は下記一般式(6)  $\sim$  (14) で表される環状基の窒素原子を介して金属原子Mに結合した置換基を有していてもよい環状基である。



【該置換基はハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、トリアルキルシリル基(該アルキル基はそれぞれ独立して炭素原子数 1 から 8 の直鎖状または分岐状のアルキル基である。)、炭素原子数 1 から 2 0 の直鎖状または分岐状のアルキル基(該アルキル基中の 1 つもしくは隣接しない 2 つ以上のメチレン基は一〇一、一S一、一C〇一、一CO一〇一、一〇一〇〇一、一〇一〇〇一、一〇一〇〇一、一〇一〇〇一、一〇一〇〇一、一〇一〇〇一、一〇一〇〇一、一〇一〇〇一、一〇一〇〇一、一〇一〇〇一、シアノ基、ニトロ基、炭素原子数 1 から 2 0 の直鎖状または分岐状のアルキル基(該アルキル基中の 1 つもしくは隣接しない 2 つ以上のメチレン基は一〇一、一S一、一〇〇一、一〇〇〇一、一〇一〇〇一、一〇十〇〇一、一〇十〇〇一、一〇十〇〇一、一〇十〇〇一、一〇十〇〇一、一〇十〇十〇〇十八十四、素原子はフッ素原子に置換されていてもよく、該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよい。)を示す。)を示す。)

5

10

15

AとBおよびA'とB'はそれぞれ共有結合によって結合している。 EおよびGはそれぞれ炭素原子数1から20の直鎖状または分岐状の

アルキル基(該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていて

WO 02/45466 PCT/JP01/10477

58

もよい。)または置換基を有していてもよい芳香環基{該置換基はハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、トリアルキルシリル基(該アルキル基はそれぞれ独立して炭素原子数1から8の直鎖状または分岐状のアルキル基である。)、炭素原子数1から20の直鎖状または分岐状のアルキル基(該アルキル基中の1つもしくは隣接しない2つ以上のメチレン基はーロー、一Sー、一COー、一COーの一、一OーCOー、一CH=CHー、一C≡Cーで置き換えられていてもよく、該アルキル基中の水素原子はフッ素原子に置換されていてもよい。)を示す。}を示す。

5

10

15

25

20 ただし、式(1)で表わされる化合物は少なくとも一つの置換基を有する環状基を含む。]

2. 基体上に設けられた一対の電極間に少なくとも一層の有機化合物からなる発光層を備え、前記発光層が非発光性の第一の有機化合物と前記一般式(1)で表される燐光発光性の第二の有機化合物から構成される有機発光素子であって、前記発光層の中で前記第二の有機化合物の占める濃度が、前記環状基AおよびA、または環状基BおよびB、にいず

10

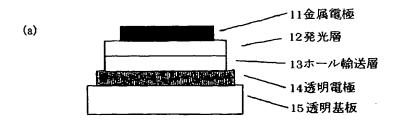
れも置換基を持たない有機化合物が最大発光特性を示す濃度と比べて高いことを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。

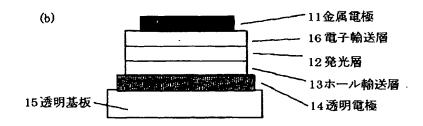
- 3. 基体上に設けられた一対の電極間に少なくとも一層の有機化合物からなる発光層を備え、前記発光層が非発光性の第一の有機化合物と前記一般式(1)で表される燐光発光性の第二の有機化合物から構成される有機発光素子であって、前記発光層の中で前記第二の有機化合物の占める濃度が8%以上の所定の濃度のとき最大発光特性を持つことを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 4. 前記一般式(1)において部分構造ML'nが前記一般式(3)で示されることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 5. 前記一般式(1)において部分構造ML'nが前記一般式(4)で示されることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 6. 前記一般式(1)において部分構造ML'nが前記一般式(5)で示されることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 15 7. 前記一般式(1)において部分 n が 0 であることを特徴とする請求項 1 に記載の有機発光素子。
  - 8. 前記一般式(1)において、前記置換基がフッ素であることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 9. 前記一般式(1)において、前記置換基がトリフルオロメチル基 であることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
  - 10. 前記一般式(1)において、前記置換基がアルキル基であることを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
  - 11. 前記最大発光特性が最大発光輝度であることを特徴とする請求項2に記載の有機発光素子。
- 25 1 2. 前記最大発光特性が最大電流量であることを特徴とする請求項 2 に記載の有機発光素子。

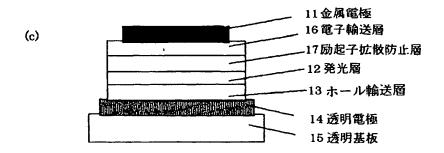
- 13. 前記最大発光特性が外部発光効率であることを特徴とする請求項2に記載の有機発光素子。
- 14. 前記最大発光特性が発光光束を電力消費量で除した発光光束/電力消費量で示される比率であることを特徴とする請求項2に記載の有機発光素子。
- 15. 前記電極間に電圧を印加することにより、前記発光層が燐光を発することを特徴とする請求項1に記載の有機発光素子。
- 16. 前記請求項1記載の有機発光素子と、表示情報を与える駆動回路を備えたことを特徴とする画像表示装置。

1 / 5

図1

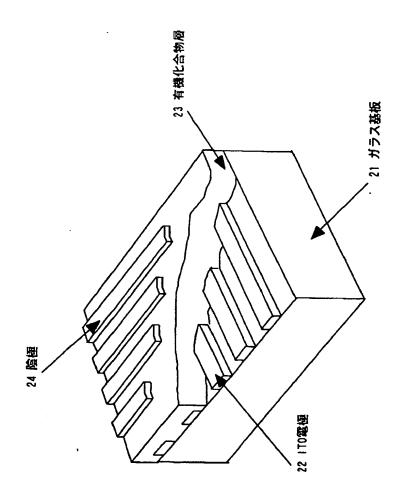






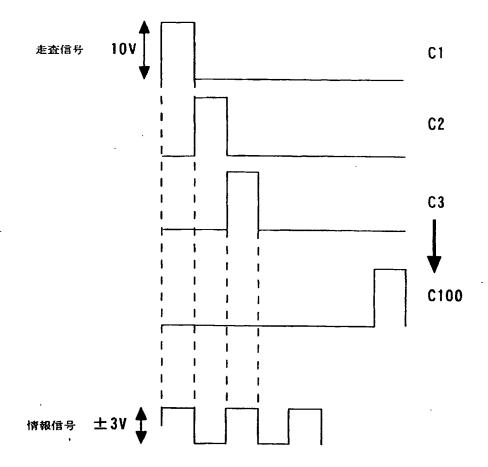
WO 02/45466 PCT/JP01/10477

2 / 5



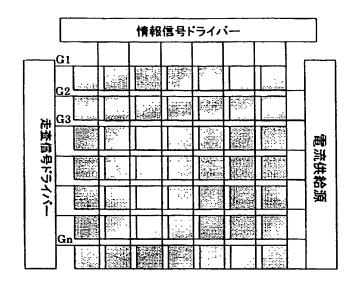
WO 02/45466

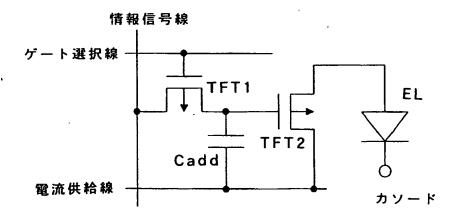
3 / 5



4 / 5

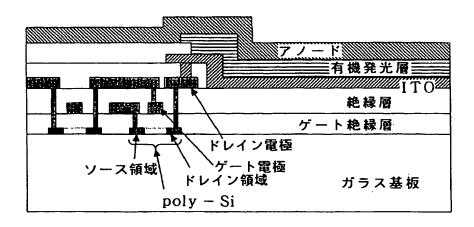
図 4





差替え用紙(規則26)

5 / 5



# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.